

—দিল্লী বিশ্ববিদ্যালয়ের ‘নরসিংদাস পুরস্কার’ প্রাপ্ত —

বিজ্ঞান ভারতী

॥ বৈজ্ঞানিক শব্দের ব্যাখ্যামূলক অভিধান ॥

শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস

সংকলিত

(পরিবর্ধিত ও পরিমার্জিত নব সংস্করণ)

একমাত্র পরিবেশক :

এম, সি, সরকার অ্যান্ড সন্স প্রাইভেট লি:

১৪, বঙ্কিম চাট্‌জ্যে স্ট্রীট, কলিকাতা ১২

প্রকাশক : শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস

৪৯।১এ, টালিগঞ্জ রোড, কলিকাতা ২৬

পরিবর্তিত ও পরিমার্জিত দ্বিতীয় সংস্করণ : মার্চ, ১৯৬১

প্রথম প্রকাশ : জুলাই, ১৯৫৪

পঞ্চবার্ষিকী পরিকল্পনা অনুসারে পশ্চিমবঙ্গ সরকারের অর্থানুকূল্যে
প্রকাশিত ও বাংলা ভাষায় বিজ্ঞান-চর্চার প্রসার
সাধনের উদ্দেশ্যে স্বল্প মূল্যে নির্ধারিত।

মূল্য : পাঁচ টাকা পঁচিশ নয়া পয়সা মাত্র

[প্রকাশক-গ্রন্থকার কর্তৃক সর্বস্বত্ত্ব সংরক্ষিত]

৭৭৬২
STATE CENTRAL LIBRARY
WEST BENGAL

CALCUTTA ৬৪.
মুদ্রাকর : শ্রীকৃষ্ণভূষণ হাজারী

গুপ্তপ্রেরণ

৩৭।৭, বেনিগাটোলা লেন, কলিকাতা ৯

: সূচীপত্র :

গ্রন্থকারের নিবেদন	...	i
উৎসর্গ-পত্র	...	ii
ভূমিকা	...	iii
গ্রন্থ পরিচয়	...	iv
অভিধান	...	1-373
পরিশিষ্ট—	...	374-447
ব্যবহৃত সংক্ষেপ ও তার পরিভাষা	...	374
মৌলিক পদার্থের তালিকা	...	375
রেডিও-অ্যাক্টিভ এলিমেন্ট	...	379
রেসার-আর্থ এলিমেন্ট	...	379
মৌলিক পদার্থের পর্যায়সারণী	...	380
বিভিন্ন তরঙ্গের দৈর্ঘ্য ও গতি	...	382
বিভিন্ন পদার্থের গলনাংক, স্ফুটনাংক ও স্পেসিফিক হিট	...	385
কয়েকটি মৌলিক ও যৌগিক পদার্থের ডেন্সিটি	...	386
বিভিন্ন ক্রিজিং মিক্শচার	...	388
সৌর পরিবার সম্পর্কীয় বিভিন্ন জ্ঞাতব্য বিষয়	...	389
বায়ুমণ্ডলের উপাদান	..	390
কয়েকটি গ্রন্থক রাশি ও বিভিন্ন একক পরিবর্তন	...	390
বর্গমূল ও ঘনমূল ; রোমান সংখ্যা-লিখন পদ্ধতি	...	393
বিখ্যাত উদ্ভাবন ও উদ্ভাবক	..	394
নোবেল পুরস্কার	...	395
ব্যবহৃত পরিভাষা (বাংলা-ইংরেজী)	...	406
পারিভাষিক শব্দের তালিকা (ইংরেজী-বাংলা)	...	412-447

ঃ কৃতজ্ঞতা স্বীকার :

অধ্যাপক চারুচন্দ্র ভট্টাচার্য, ডক্টর
শ্রীশাস্তিরঞ্জন পালিত, শ্রীগোপালচন্দ্র
ভট্টাচার্য, শ্রীবিনয়কৃষ্ণ দত্ত, শ্রীঅমলেন্দু
বন্দ্যোপাধ্যায়, শ্রীস্বর্ষেন্দু বিকাশ কর,
শ্রীগৌরদাস মুখোপাধ্যায়, শ্রীআশু-
তোষ গুহঠাকুরতা, শ্রীহর্ষীকেশ রায়
প্রমুখ স্নাতকদের অকৃত্রিম সহযোগিতা
ও সাহায্যের ফলে এই অভিধান
সংকলনের কার্য সম্ভব হয়েছে। ইহারা
নানাভাবে এই গ্রন্থ প্রণয়নের কাজে
যে রূপ শ্রম স্বীকার করেছেন, তার
জন্তে আমি ইহাদের সকলকে
আন্তরিক কৃতজ্ঞতা জানাচ্ছি। এ
ছাড়া পরিচিত-অপরিচিত যে সকল
সহৃদয় বন্ধু ও গুণগ্রাহী ব্যক্তি এই
অভিধান প্রণয়নে আমাকে নানাভাবে
সাহায্য করেছেন, কৃতজ্ঞচিত্তে তাঁদের
সকলকে ধন্যবাদ জানাই।

শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস

বিজ্ঞান ভারতী

(পরিবর্ধিত নব সংস্করণ)

—গ্রন্থকারের নিবেদন—

‘বিজ্ঞান ভারতী’ অভিধানখানা পরিবর্ধিত ও পরিমার্জিত হয়ে নব কলেবরে পুনঃ প্রকাশিত হলো। বাংলা ভাষায় বিজ্ঞানের এরূপ একখানা অভিধানের দ্বিতীয় সংস্করণ প্রকাশিত হওয়া খুবই আশার কথা; কারণ এথেকে বুঝা যায়, দেশে বিজ্ঞান শিক্ষার প্রসার ঘটছে, আধুনিক বিজ্ঞানের প্রতি দেশবাসীর আগ্রহ অনেকটা বৃদ্ধি পেয়েছে। বিজ্ঞানের জয়যাত্রার পথে এটা দেশের পক্ষে বিশেষ আশা ও আনন্দের কথা।

বাংলা ভাষায় বিজ্ঞানের অভিধান প্রণয়নের প্রচেষ্টা এই প্রথম। এর প্রথম সংস্করণ প্রকাশিত হতেই দেশের বিভিন্ন সংবাদপত্র ও সুধিজনের নিকট ‘বিজ্ঞান ভারতী’ বিশেষ সমাদর লাভ করেছে। দিল্লী বিশ্ববিদ্যালয় এই অভিধানখানাকে বাংলা ভাষায় একটি মূল্যবান সংযোজন বলে ‘নরসিংদাস পুরস্কার’ দানে সমাদৃত করেছেন। বিজ্ঞান শিক্ষার সহায়ক পুস্তক হিসেবে অভিধানখানার বর্তমান সংস্করণ প্রকাশের জন্তে পশ্চিমবঙ্গ সরকারের শিক্ষা বিভাগ প্রয়োজনীয় অর্থ সাহায্য করেছেন; আর তার ফলেই পুস্তকখানার মূল্য যথাসম্ভব হ্রাস করা সম্ভবপর হয়েছে।

‘বিজ্ঞান ভারতী’ অভিধানের এই নব সংস্করণে বহু চিত্র ও নতুন শব্দের ব্যাখ্যা, নতুন নতুন সব জ্ঞাতব্য বিষয়, বিখ্যাত বিজ্ঞানীদের সংক্ষিপ্ত জীবনী প্রভৃতি বহু বিষয় সংযোজিত হয়েছে। বস্তুতঃ অভিধানখানাকে অধিকতর তথ্যপূর্ণ ও আকর্ষণীয় করবার জন্তে যথাসাধ্য চেষ্টা করা হয়েছে। পুস্তকখানার বর্তমান সংস্করণের বৈশিষ্ট্য ও উপযোগিতা দেশের বিজ্ঞানাহুরাগী সুধিগণের দৃষ্টি আকর্ষণ করলে আমার ভ্রম সার্থক জ্ঞান করবো।

শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস

বাংলার ভবিষ্যৎ বিজ্ঞানী,
দেশের বিজ্ঞান-শিক্ষার্থী কিশোর-কিশোরীদের
কল্যাণে এই অভিধান গ্রন্থ
উৎসর্গ করলাম ।

ভূমিকা

বাংলা ভাষায় বিজ্ঞানের অভিধান এই প্রথম প্রকাশিত হলো। লোক-শিক্ষার প্রয়োজনে এরূপ একখানা পুস্তকের বাস্তবিকই অভাব ছিল, সে অভাব পূরণ করবার জগ্রে বঙ্গীয় বিজ্ঞান পরিষদের শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস ‘বিজ্ঞান ভারতী’ নামে এই অভিধান রচনা করে প্রাথমিক বিজ্ঞান শিক্ষার পথ যথেষ্ট সহজ ও স্বগম করেছেন বলে আমি মনে করি।

পুস্তকখানা কেবল বিজ্ঞানের পারিভাষিক অভিধান নয়; বিজ্ঞানের বিভিন্ন শাখার মোটামুটি জ্ঞাতব্য তথ্যেরও সহজ ব্যাখ্যা এতে সন্নিবিষ্ট হয়েছে। কাজেই বৈজ্ঞানিক বিষয়বস্তুগুলোর সঙ্গে মৌলিক পরিচয় লাভের পক্ষে পুস্তকখানার বৈশিষ্ট্য ও উপযোগিতা সহজেই সকলের দৃষ্টি আকর্ষণ করবে, এবিষয়ে কোন সন্দেহ নেই।

বর্তমান যুগে মাতৃভাষার মাধ্যমে বিজ্ঞানের বিভিন্ন তথ্য ও ভাবধারার সঙ্গে অন্ততঃ সাধারণভাবেও সকলেরই পরিচয় থাকা একান্ত দরকার। এজগ্রে আমার বিশ্বাস, দেশের প্রত্যেক জ্ঞানাহুরাগী ব্যক্তির নিকট ‘বিজ্ঞান ভারতী’ সমাদৃত হবে। আমাদের ছাত্রছাত্রীরাও নিজের ভাষায় বিজ্ঞানের মৌলিক তথ্যাদি এই পুস্তক থেকে সহজে আয়ত্ত করতে পারবে। ‘বিজ্ঞান ভারতী’ বাংলা ভাষায় বিজ্ঞানের অহুশীল ও আলোচনায় বিশেষ সাহায্য করবে, এবং একখানা প্রয়োজনীয় তথ্য পুস্তক হিসাবে দেশের জনসাধারণের কাছে যথোচিত সমাদর লাভ করবে বলে আশা করি।

দেশের ঘরে ঘরে এই অভিধানখানা সমাদৃত হোক; জনে জনে, বিশেষতঃ আমাদের ছাত্রছাত্রীগণ পুস্তকখানা পড়ে আধুনিক বিজ্ঞানের সঙ্গে ঘনিষ্ঠ পরিচয় লাভ করুক, এই আমার কামনা। ইতি—

বিশ্ববিদ্যালয় বিজ্ঞান কলেজ,
কলিকাতা, ১০ই জুন, ১৯৫৪

সত্যেন্দ্রনাথ বসু
সভাপতি, বঙ্গীয় বিজ্ঞান পরিষদ

গ্রন্থ পরিচয়

বাংলা ভাষায় বিজ্ঞানের এরূপ একথানা সহজ অভিধানের প্রয়োজন আছে, যা থেকে বিজ্ঞানের মূল কথাগুলোর সঙ্গে সহজে সকলের পরিচয় ঘটতে পারে। মানব সভ্যতার ইতিহাসে আজ সব রকম উন্নতি ও অগ্রগতির মূল-সূত্র বিজ্ঞান; বিজ্ঞানের সঙ্গে সম্বন্ধ তাই বিজ্ঞানী-অবিজ্ঞানী সকলেরই সমান। আমাদের দেশেও আধুনিক বিজ্ঞানের সাধনা ক্রমেই প্রসার লাভ করছে; কাজেই বিজ্ঞানের বিভিন্ন অবদানের মূল তথ্য সম্পর্কে সকলেরই ঔৎসুক্য লক্ষিত হচ্ছে; সাধারণ আলাপ আলোচনায়ও তাই আজকাল স্বভাবতঃই বিজ্ঞানের কথা উঠে পড়ে। অথচ আমাদের দেশের অধিকাংশ লোকেরই বিজ্ঞানের সাধারণ তথ্যাদি সম্পর্কেও পরিষ্কার কোন ধারণা নেই। এজগ্রে বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক বিষয়ের মৌলিক তথ্যাদি মাতৃভাষায় যথাসম্ভব সহজ ও সংক্ষিপ্ত করে পরিবেশন করাই এই অভিধানের একমাত্র উদ্দেশ্য।

শব্দ নির্বাচন—‘বিজ্ঞান ভারতী’ অভিধানে বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক বিষয়ের ইংরেজী শব্দগুলো বাংলা বানানে বার্ণানুক্রমিকভাবে বিবৃত হয়েছে। বিজ্ঞানের মূল শব্দরাজির আন্তর্জাতিক রূপ রক্ষা করা আবশ্যক বলে আমরা মনে করি; এর ফলে সর্বসম্মত ও সর্বত্র প্রচলিত বৈজ্ঞানিক শব্দ ও তথ্যের সঙ্গে শিক্ষার্থীর স্থায়ী পরিচয় লাভের সুযোগ ঘটবে। আভিধানিক ব্যাখ্যা ও তাৎপর্য বিবৃতির জগ্রে অবশ্য বাংলা পরিভাষা যথাসম্ভব ব্যবহার করা হয়েছে। শব্দ নির্বাচনে আধুনিক বিজ্ঞানের বিভিন্ন শাখার মূল তথ্যাদি সম্পর্কীয় ও সাধারণ জ্ঞাতব্য শব্দাদিরই প্রাধান্য দেওয়া হয়েছে।

বাংলা বানানে ইংরেজী শব্দের মূল উচ্চারণ বজায় রাখার যথাসম্ভব চেষ্টা করেছি; অবশ্য কোথাও কোথাও দেশীয় উচ্চারণের সৌকর্যার্থে সামান্য ব্যতিক্রমও করতে হয়েছে। বৈদেশিক শব্দের যথাস্থ উচ্চারণ বাংলায় সর্বত্র নিখুঁতভাবে রক্ষা করা দুর্লব, সন্দেহ নেই।

পরিভাষা— ইংরেজী বৈজ্ঞানিক শব্দের বাংলা পরিভাষা প্রণয়নের জগ্রে বহুদিন থেকে অনেক চেষ্টা হয়েছে; ফলে কিছু কিছু বৈজ্ঞানিক শব্দের বাংলা প্রতিশব্দ যথেষ্ট প্রচলিতও হয়েছে। কিন্তু অধিকাংশ স্থলে বাংলা পরিভাষা সর্বাংশে প্রকৃত অর্থবোধক হয় না, কষ্টকল্পিত ও নিরর্থক হয়ে পড়ে; এজগ্রে এরূপ বাংলা পরিভাষা এ পুস্তকে যথাসম্ভব বর্জন করে ইংরেজী শব্দই বিশেষ তাৎপর্য রক্ষা করে বাংলা বানানে ব্যবহৃত হয়েছে। 'বিজ্ঞান ভারতী' অভিধানে বিশেষ প্রচলিত ও যথাযথ অর্থবোধক বাংলা পারিভাষিক শব্দগুলো মাত্র আমরা ব্যবহার করেছি।

বৈজ্ঞানিক বিষয়বস্তুর বাংলা ব্যাখ্যার মধ্যেও ইংরেজী শব্দই স্বকীয় তাৎপর্যসহ ভাবপ্রকাশক ভঙ্গিতে সন্নিবেশিত হয়েছে। দৃষ্টান্তরূপ বলা যায়—অক্সিজেন, হাইড্রোজেন প্রভৃতির পরিভাষা অক্সিজান, উদ্‌জান প্রভৃতি ব্যবহৃত হয় নি; কারণ এগুলো থেকে অক্সাইড পারঅক্সাইড, হাইড্রক্সাইড প্রভৃতি বিভিন্ন অম্লযোজক শব্দ গঠন করা সুষ্ঠুভাবে সম্ভব হয় না। কিন্তু টেম্পারেচার—উষ্ণতা, বয়েলিং-পয়েন্ট—ফুটনাংক, ইকোয়েটর—বিষুববৃত্ত প্রভৃতি পরিভাষা সর্বতোভাবে গৃহীত হয়েছে। কেহ কেহ ইন্স্ক্রিউবেটর, রেফ্রিজারেটর প্রভৃতি শব্দের পরিভাষা উষ্ণকক্ষ, হিমকক্ষ প্রভৃতি ব্যবহার করেন, এরূপ না করাই ভাল। ইঞ্জিন, সেল, ডায়নামো, কমিউটেটর, কম্পাস, গ্যালভ্যানোমিটার প্রভৃতি যাবতীয় যন্ত্রাদি বিষয়ক শব্দের যথাযথ আন্তর্জাতিক রূপ বজায় রাখাই বিধেয়। আবার অনেকে ক্যালসিয়াম, প্র্যাটিনাম প্রভৃতি শব্দকে ক্যালসিয়ম, প্র্যাটিনম প্রভৃতি লিখে থাকেন; এরূপ বিকৃতিরও আমরা পক্ষপাতী নই। অক্সি-অ্যাসিডকে অক্সি-অম্ল, অ্যালকোহলকে কোহল, ক্যাথোড-রে-টিউবকে ক্যাথোড-রশ্মি বল লেখাও গুরুচণ্ডালী দোষে দৃষ্ট ও নিরর্থক বলে আমরা মনে করি।

মোট কথা, আমরা এই পুস্তকে বৈজ্ঞানিক শব্দের মূল ধ্বনি ও রূপ যথাসম্ভব বজায় রেখে বাংলায় গ্রহণ করেছি। এভাবে আন্তর্জাতিক বৈজ্ঞানিক শব্দরাজি ক্রমে বাংলা ভাষার অঙ্গীভূত হলে বাংলা বিজ্ঞান-সাহিত্য

সমৃদ্ধ হবে, বাংলা ভাষায় বিজ্ঞান অঙ্কীকরণের ক্ষেত্রে অনেক অসুবিধা দূর হবে। অধিকন্তু এর ফলে শিক্ষাখিগণের ভবিষ্যৎ বিজ্ঞানশিক্ষার পথও বহুল পরিমাণে সুগম হবে বলে আমাদের বিশ্বাস।

এ ছাড়া সংখ্যানুচক প্রতীক চিহ্নগুলোও এই পুস্তকে সর্বত্র 1, 2, 3,... ইত্যাদি ব্যবহার করা হয়েছে; যেহেতু রাসায়নিক সংকেত সূত্রাদিতে রোমান হরফ ও সূচক-সংখ্যা ব্যবহার করা অপরিহার্য; বাংলাভাষায় এ-সবের রূপান্তর সম্ভবও নয়। আবার এর ফলে উচ্চশিক্ষার ক্ষেত্রে ও আন্তর্জাতিক বৈজ্ঞানিক আলোচনায় সামঞ্জস্য রক্ষিত হবে বলে আমরা মনে করি। আমাদের মতে বৈজ্ঞানিক তথ্যাদির অঙ্কীকরণে এই রীতিই সমীচীন।

শব্দার্থ ও ব্যাখ্যা—বিজ্ঞানের বিভিন্ন শব্দাদির মূল তথ্য ও তাৎপর্য সহজভাবে বিবৃত করবার যথাসাধ্য চেষ্টা করা হয়েছে। অনেক ক্ষেত্রে বহু জটিল বৈজ্ঞানিক বিষয়বস্তুর সহজ ব্যাখ্যা অল্প কথায় সংক্ষিপ্তভাবে প্রকাশ করতে হয়েছে; কারণ সংক্ষিপ্ত সারসর্ম্ম সংকলন করাই অভিধানের রীতি—অভিধানে বিস্তৃত আলোচনা সম্ভব নয়। এজন্যে কোন কোন স্থলে বিবৃতি অসম্পূর্ণ মনে হতে পারে, তথ্যবিশেষে মতবৈধের অবকাশও অসম্ভব নয়। সহজবোধ্য বাংলায় বৈজ্ঞানিক তথ্যাদির সংক্ষিপ্ত বর্ণনা হয়তো সর্বত্র সর্বাঙ্গসুন্দর হয় নি। তবে সাধারণ শিক্ষার্থীর পক্ষে বিজ্ঞানের অনাবশ্যক জটিলতা বর্জন করে প্রধান প্রধান জ্ঞাতব্য বিষয় ও মূল তথ্যের প্রাথমিক ধারণা পরিবেশন করতে আমরা যথাসাধ্য চেষ্টা করেছি। মাতৃভাষায় বিজ্ঞান অঙ্কীকরণের ক্ষেত্রে ‘বিজ্ঞান ভারতী’ অভিধানখনা দেশের স্বাধীনসমাজের দৃষ্টি আকর্ষণ করলেই আমরা কৃতার্থ হবো।

বাংলা ভাষায় একরূপ বৈজ্ঞানিক অভিধান প্রণয়নের প্রচেষ্টা এই প্রথম। বিশেষতঃ নানারূপ অসুবিধা ও ব্যস্ততার মধ্যে এর সম্পাদনা কার্য সম্পন্ন করতে হয়েছে। কাজেই কোথাও কোথাও ত্রুটিবিচ্যুতি ও ভুলত্রুটি হয়তো থেকে গেছে; অতএব আমরা দেশের সহৃদয় স্বাধীনসমাজের সহযোগিতাপূর্ণ

মতামত সর্বতোভাবে কামনা করছি। এই পুস্তকে বর্ণিত বিষয়াদি সম্পর্কে যে কোনরূপ সংশোধন প্রস্তাব সাদরে গৃহীত হবে।

পরিশিষ্টে—অভিধানের শেষে বিজ্ঞানবিষয়ক বহু জ্ঞাতব্য তথ্য পরিশিষ্ট হিসেবে প্রদত্ত হয়েছে। বিজ্ঞানের বিভিন্ন আলোচনা ও অনুশীলনের ব্যাপারে বিভিন্ন পদার্থের ডেন্সিটি, গলনাংক, ফুটনাংক, বিভিন্নরূপ তরঙ্গের দৈর্ঘ্য ও গতি, সৌর পরিবারের বিভিন্ন গ্রহ সম্বন্ধীয় বিবিধ জ্ঞাতব্য তথ্য, ইত্যাদি বহু বিষয় বিজ্ঞানানুসারীদের প্রায়শঃই প্রয়োজন হয়। এজ্ঞে একরূপ বিভিন্ন তালিকা পরিশিষ্টে সংযোজিত হয়েছে। ‘বিজ্ঞান ভারতী’তে যে সকল বাংলা পরিভাষা গৃহীত হয়েছে সেগুলোর একটা বাংলা বর্ণানুক্রমিক তালিকা মূল ইংরেজী শব্দসহ প্রদত্ত হয়েছে; এ থেকে বাংলায় বহু সুপরিচিত বৈজ্ঞানিক শব্দের ইংরেজী প্রতিশব্দ সহজে পাওয়া যাবে।

এতদ্ব্যতীত বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক বিষয়ে বাংলা প্রবন্ধাদি রচনার জ্ঞে লেখকগণের ও বিজ্ঞানানুসারী সাধারণ পাঠকবর্গের সুবিধার জ্ঞে কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয় কতৃক সংকলিত বিজ্ঞানের বিভিন্ন শাখার পরিভাষা অবলম্বনে বিভিন্ন পরিভাষিক শব্দের তালিকা পরিশিষ্টে দেওয়া হয়েছে। প্রয়োজনবোধে উক্ত তালিকার কিছু কিছু পরিবর্তন ও পরিবর্জন করা হলেও মূল তালিকার ধারা যথাযথ রক্ষা করা হয়েছে। ইতি—

১৫ই জুলাই, ১৯৫৪

৪৩/১এ, টালিগঞ্জ রোড, কলিকাতা ২৬

শ্রীদেবেন্দ্রনাথ বিশ্বাস

সংকেত

এই অভিধানে বিভিন্ন ব্যাখ্যাতির মধ্যে অগ্ন্যত্র ভ্রষ্টব্য শব্দের পরে এই ↑ চিহ্ন দেওয়া হয়েছে ; ↑ মানে ‘অগ্ন্যত্র দেখুন’।

রাসায়নিক সূত্রাদির অর্থবোধের জন্তে পরিশিষ্টে সন্নিবিষ্ট ‘মৌলিক পদার্থের তালিকা’ থেকে বিভিন্ন মৌলের সাংকেতিক চিহ্ন দেখতে হবে ; যেমন—

N—নাইট্রোজেন Na—সোডিয়াম
Ca—ক্যালসিয়াম C—কার্বন ; ইত্যাদি

এ থেকে —

NH_3 — অ্যামোনিয়া (একটা নাইট্রোজেন পরমাণু ও তিনটা হাইড্রোজেন পরমাণুর রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন একটা অ্যামোনিয়া-অণু) বুঝতে হবে ।

এইরূপ, H_2O — জল (দুটা হাইড্রোজেন পরমাণু ও একটা অক্সিজেন পরমাণুর মিলনে গঠিত তরল পদার্থ) জলের একটা অণু ।

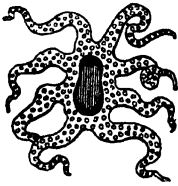
বিজ্ঞান ভারতী

বৈজ্ঞানিক শব্দের ব্যাখ্যামূলক অভিধান

অষ্ট।

অক্লুসান

অক্টো, অক্টো — আট গুণ, অষ্ট-সংখ্যক; যেমন, অক্টোপাস—অষ্টভূজ সামুদ্রিক জীব; অক্টোহেড্রন—সমান আটতলবিশিষ্ট আকৃতি।



অক্টোপাস

অক্টোপড —
অষ্ট সংখ্যক পদ
বা অঙ্গবিশিষ্ট
জীব; যেমন,
অক্টোপাস।

অক্টাগন —

অষ্টভূজ জ্যামিতিক ক্ষেত্র; যে
সাম্যতলিক ক্ষেত্র আটটি সরল রৈখিক
ভূজ বা বাহুদ্বারা সীমাবদ্ধ।

অক্টাণ্ট — বৃত্তের অষ্টমাংশ। কোন
জ্যামিতিক বৃত্তের দুটি ব্যাসার্ধ 45°
কোণে অঙ্কিত হলে তাদের দ্বারা
সীমাবদ্ধ বৃত্তাংশ।

অক্টেন — প্যারাফিন \uparrow জাতীয় একটি
হাইড্রোকার্বন \uparrow ; তরল পদার্থ,
স্ফুটনাঙ্ক 126° সেন্টিগ্রেড। আণবিক
সূত্র C_8H_{18} ; মোটর স্পিরিট বা
পেট্রলের \uparrow কার্যকরী শক্তি পরীক্ষা
করবার জন্তে ব্যবহৃত হয়। এই
প্রক্রিয়াকে বলে ‘অক্টেন-রেটিং’।

অক্টেভ - ল — বিজ্ঞানী নিউল্যাণ্ডস্
মৌলিক পদার্থগুলোর ক্রমপর্যায় সন্ধান
যে অসম্পূর্ণ নিয়ম বা সূত্র নির্ধারণ
করেছিলেন। এর মূল তথ্য অনেকটা
মেণ্ডেলিফের ‘পিরিয়ডিক-ল’-এরই \uparrow
অনুরূপ। কিন্তু বিজ্ঞানী মেণ্ডেলিফ \uparrow
করেছিলেন বিভিন্ন মৌলিক পদার্থ-
গুলোর একটা সুসম্পূর্ণ পর্যায়ক্রমিক
তালিকা, যাকে বলা হয় ‘পিরিয়ডিক
টেবল’ (পরিশিষ্ট \uparrow); আর এর মূল
সূত্রটাকে বলে পিরিয়ডিক-ল \uparrow ।
নিউল্যাণ্ডস্-এর এই ‘অক্টেভ - ল’
অসম্পূর্ণ হলেও অত্যন্ত-নিরপেক্ষভাবেই
তিনি এটা স্থির করেছিলেন।

অক্টাভো — মুদ্রণকার্ণে ব্যবহৃত
সাংকেতিক শব্দ। এক তা কাগজকে
এদিক-ওদিক করে তিন বার ভাজ
করলে যে আকার হয় এবং যাতে
16 খানা মুদ্রিত পৃষ্ঠা (এক কর্ফা)
পাওয়া যায়।

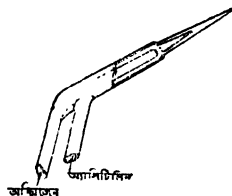
অক্লুসান — কোন নলপথে তরল
পদার্থের চলাচল অবরুদ্ধ হওয়ার অবস্থা,
যেমন, ক্লোরোনারি অক্লুসান—
ধমনীর রক্ত কোন স্থানে জমাট বেধে

হৃৎপিণ্ডে রক্তের চলাচল বন্ধ হওয়া।
আবার, তরল বা কঠিন পদার্থের
অভ্যন্তরে কোন গ্যাস আবদ্ধ থাকা;
যেমন, ঢালাই লোহার কোথাও ফেঁপে
বাতাসের বৃদ্ধ আবদ্ধ থাকে।
এভাবে আবদ্ধ গ্যাসকে (বায়ু) বলে
অক্লুডেড গ্যাস।

অকাল্টেসান — জ্যোতির্বিজ্ঞানে
গগন পর্যবেক্ষণকালে চন্দ্রমণ্ডলের
পশ্চাতে কোন গ্রহ-নক্ষত্রের অদৃশ্য
হওয়া। দর্শকের দৃষ্টি থেকে কোন
গ্রহের দ্বারা তার কোন উপগ্রহ
আচ্ছাদিত হয়ে সাময়িকভাবে অদৃশ্য
থাকার অবস্থা।

অক্সিজেন — একটি মৌলিক গ্যাস,
সাংকেতিক চিহ্ন O; বর্ণহীন, স্বাদহীন,
গন্ধহীন পদার্থ। পারমাণবিক ওজন
16, পারমাণবিক সংখ্যা 8; অক্সিজেন
গ্যাসের সঙ্গে বায়ুতে মিশে আছে;
আয়তনে বায়ুর প্রায় এক পঞ্চমাংশ।
সব রকম দহনকার্য ও জীবের শ্বাস-
প্রশ্বাস-ক্রিয়া এ ছাড়া চলে না। হাই-
ড্রোজেন ↑ গ্যাসের সঙ্গে এর রাসায়-
নিক মিলনে জলের উৎপত্তি। ধাতব
খনিজের সঙ্গে প্রচুর সংমিশ্রিত
রয়েছে। লোহার সঙ্গে এর মিলনের
ফলে লোহার মরিচা ধরে — লোহার
অক্সাইড ↑ তৈরী হয়। তরল বায়ু
থেকে আংশিক বাষ্পীভবন-প্রক্রিয়ায়
বিশুদ্ধ অক্সিজেন পাওয়া যায়। জলে
সামান্য দ্রবণীয়। 1774 খৃষ্টাব্দে
বিজ্ঞানী প্রিষ্টলি ↑ আবিষ্কার করেন।

অক্সি-অ্যাসিটিলিন ফ্লেম (শিখা) —
অক্সিজেন ↑ ও অ্যাসিটিলিন ↑ গ্যাস
দুটিকে মিশিয়ে একসঙ্গে প্রজ্জ্বলিত
করলে যে উচ্চ তাপের (প্রায় 3300
ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড) তীব্র অগ্নিশিখার
সৃষ্টি হয়। বিশেষ যান্ত্রিক ব্যবস্থায়
পৃথক নলের মধ্য দিয়ে এসে ওই



অক্সি-অ্যাসিটিলিন বাগার

দুটা গ্যাস এক মুখে মিশে বেরোয়;
এই মিশ্রিত গ্যাস জালিয়ে দিলে
অত্যন্ত গুণ অগ্নিশিখার সৃষ্টি করে। এর
তাপে কঠিন ধাতব পদার্থ গালিয়ে
জোড়া লাগানো হয়; এই প্রক্রিয়াকে
বলে ওয়েল্ডিং ↑।

অক্স্যালিক অ্যাসিড — সাদা
ক্ষটিকাকার বিষাক্ত পদার্থ; জলে
দ্রবণীয়। উদ্ভিজ্জ পদার্থ থেকে প্রাপ্ত
জৈব রাসায়নিক পদার্থ, $(\text{COOH})_2$.
 $2\text{H}_2\text{O}$; নানা রকম রঞ্জক-দ্রব্য,
কালি, মেটাল-পলিশ প্রভৃতি প্রস্তুত
করতে দরকার হয়। এর জননীয় দ্রব
লাগালে কালির দাগ উঠে যায়; এর
সঙ্গে একটু অ্যামোনিয়া ↑ দিয়ে
রোদে রাখলে আরও ভাল কাজ হয়ে
থাকে। রাসায়নিক বিক্রিয়ায় এ থেকে
বিভিন্ন অক্সালেট সল্ট ↑ উৎপন্ন হয়।

অটো — শব্দার্থ হলো স্বয়ংক্রিয়, বা আপনা-থেকে ; যেমন, অটোমেটিক পিস্তল, অটো-জাইরো ↑, ইত্যাদি।

অটোক্রেভ — বাত্মের মত আধার-যুক্ত বিশেষ এক রকম তাপ-যন্ত্র; অত্যন্তপ্ত জলীয় বাষ্পের সাহায্যে উত্তপ্ত রেখে এই আধারের মধ্যে কোন বস্তু 100° সেন্টিগ্রেডেরও অধিক তাপে উত্তপ্ত রাখা যায়। ক্ষতচিকিৎসার তুলা, ব্যাণ্ডেজ প্রভৃতি বিভিন্ন জিনিস জীবাণুমুক্ত করবার জন্তে এই ব্যবস্থা করা হয়ে থাকে; এই প্রক্রিয়াকে ‘স্টেরিলাইজ’ করা বলে।

অটোগেমিক — যেসকল উদ্ভিদ বা প্রাণী গর্ভকোষ ও পুংকোষের (স্ত্রী-পুরুষের) মিলন ব্যতীত আপনা থেকেই এককভাবে বংশবৃদ্ধি করে।

অটোজাইরো — উপরে ঘূর্ণায়মান পাখাযুক্ত হেলিকপ্টার ↑ শ্রেণীর এক



অটোজাইরো

রকম বিশেষ ধরনের

ক্ষুদ্র বিমান-পোত।

স্বয়ংক্রিয়ভাবে

ঘূর্ণায়মান এই পাখার

সাহায্যে বাতাস

কেটে অটোজাইরো সোজা উপরে উঠে যেতে পারে।

অডিবিমিটি লিমিট — বাতাসে প্রতি সেকেন্ডে কমপক্ষে 30 থেকে ৩০,০০০ বার স্পন্দনের শব্দতরঙ্গ মানুষের কানে ধরা পড়ে; এর বেশী বা কম স্পন্দন-বিশিষ্ট তরঙ্গের শব্দ মানুষের প্রতিগোচর হয় না। প্রতি

সেকেন্ডে শব্দতরঙ্গের স্পন্দন-সংখ্যার এই সীমাকে বলে অডিবিমিটি-লিমিট। এর বেশী সংখ্যক স্পন্দনযুক্ত শব্দ-তরঙ্গকে বলে ‘আল্ট্রাসোনিক’।

অটোজেনি — কোন প্রাণীবিশেষের জৈববিবর্তন বা বিকাশের বৈজ্ঞানিক ধারাবিবরণী বা ইতিহাস। জীব-বিজ্ঞানের এই শাখাকে বলা হয় **অটোলজি**। সমষ্টিগতভাবে কোন প্রাণী-গোষ্ঠির (ফাইলাম ↑) জৈব বিবর্তনের ইতিহাসকে বলে **ফাইলো-জেনি**।

অপথেলুমিয়া — চোখের রোগ-বিশেষ; অক্ষিগোলকের প্রদাহ ও ক্ষীণাবস্থা। জীবাণুঘটিত সংক্রামক রোগ। রোগী থেকে স্ফুট লোকের চোখে সংক্রামিত হতে পারে; আবার মাতার কোন গোপন ব্যাধির জীবাণুর প্রভাবে নবজাতকেরও হতে দেখা যায়।

অপথ্যালমোস্কোপ — চক্ষুপরীক্ষার যন্ত্র বিশেষ; যাতে চোখের দৃষ্টিশক্তির ত্রুটি-বিচ্যুতি ধরা পড়ে। ‘অপ-থ্যালমস’ মানে ‘চোখ’।

অপ্সোনিব্‌স — জীবের রক্তে যে-সব সূক্ষ্ম জৈব উপাদানের কার্যকারিতায় শ্বেতকণিকাগুলি কোন বহিরাগত রোগ-জীবাণুকে দ্রুত ধ্বংস করতে পারে। কোন ব্যক্তির রক্তে কোন বিশেষ জীবাণুকে বিপর্যস্ত করবার যতটা শক্তি থাকে তার পরিমাপক তুলনামূলক সাংকেতিক সংখ্যাকে বলে **অপসোনিক ইণ্ডেক্স**; টিকার

বীজের প্রভাবে রক্তে এই শক্তি বা 'অপ্সোনিক ইণ্ডেক্স' বৃদ্ধি পায়।

অপোজিসান — জ্যোতির্বিজ্ঞানে ব্যবহৃত শব্দ; নিজ নিজ কক্ষ-পথে পরিক্রমাকালে কোন গ্রহ যখন পৃথিবী ও সূর্যের সমন্বয়ে আসে এবং পৃথিবী থাকে মাঝে, তখন ঐ গ্রহটি 'অপো-জিসান' অবস্থায় আছে বলা হয়।

অপ্টিমাম — সর্বোৎকৃষ্ট; যেমন, 'অপ্টিমাম টেম্পারেচার' হলো কোন জীবের (বা রাসায়নিক প্রক্রিয়ার) পক্ষে সর্বোৎকৃষ্ট বা সব চেয়ে উপযোগী তাপমাত্রা।

অপ্টিক অ্যাক্সিক — কোন পদার্থের কুণ্ডাল \uparrow বা স্ফটিকের অভ্যন্তরে যে নির্দিষ্ট দিকে আলোকরশ্মি প্রতিসরিত করলে তা বিভিন্ন রঙের বর্ণালীতে বিভক্ত না হয়ে সমবর্ণেই প্রতিসরিত হয়। এক কথায় বলা যায়, আলোকের (স্ফটিকাভ্যন্তরস্থ) অক্ষপথ।

অপ্টিক্স — আলোকের ধর্ম ও তথ্যাদি সম্পর্কীয় বিজ্ঞান।

অক্সেসট প্রিন্টিং — কোন অম্লপ কাগজেও রঙিন ছবি ছাপবার এক রকম উন্নত প্রণালী। রাবার বা অনুরূপ কোন নরম পদার্থের পাতের উপরে বিশেষ কোশলে প্রথমে উদ্ভিত ছবির এক-এক বর্ণের উন্টা প্রতিচ্ছবি মুদ্রিত হয়; পরে যন্ত্রের সাহায্যে তার থেকে কাগজে বিভিন্ন বর্ণ ধারাবাহিকভাবে পুনর্মুদ্রিত হয়।

অজেক্টিভ — দূরবীক্ষণ ও অণু-বীক্ষণ যন্ত্রে যে-সব লেন্স \uparrow দৃশ্য বস্তুর অভিমুখে সংলগ্ন থাকে। আর, ওই সব যন্ত্রের যে-দিকে চোখ লাগানো হয় সেদিককার লেন্সকে বলা হয় 'আই-পিস'।

অবটিউস অ্যান্গল — এক সমকোণ বা 90° ডিগ্রি অপেক্ষা বৃহত্তর, কিন্তু 180° ডিগ্রি অপেক্ষা ক্ষুদ্রতর কোণ।

অক্সোমিটার — বৃষ্টিমান যন্ত্র বা রেইন-গেজ \uparrow ; কোন স্থানের বৃষ্টি-পাতের পরিমাণ নির্দেশক যন্ত্র। 'অক্সো' মানে রেইন বা বৃষ্টি।

অর্কিড — এক শ্রেণীর মনোরম সম্পূর্ণ উদ্ভিদ; এদের কতকগুলি আছে পরগাছা শ্রেণীর। এদের ফুল সাধারণত: বিভিন্ন বর্ণে বৈচিত্র্যময় সূদৃশ্য হয়ে থাকে।



অর্কিড

পৃথিবীর বিভিন্ন গ্রীষ্মপ্রধান অঞ্চলে প্রায় পাঁচ হাজার বিভিন্ন গোত্রের অর্কিড পাওয়া গেছে। ভারতে

হিমালয়ের তরাই অঞ্চলে নানাজাতীয় উৎকৃষ্ট অর্কিড জন্মে।

অর্গ্যানিক কেমিস্ট্রি — জৈব বা অজৈব রসায়ন-বিজ্ঞান; কার্বো-রসায়ন। উদ্ভিদ বা প্রাণীদেহ থেকে প্রাপ্ত, বা অজৈবদ্রব্যের পদার্থাদির গুণ, ধর্ম, গঠন প্রভৃতি বিষয়ক রসায়ন শাস্ত্র।

অর্গ্যানোথেরাপি — চি কি ৭ সা পদ্ধতি বিশেষ; যাতে কোন রোগ প্রতিকারের উদ্দেশ্যে কোন সুস্থ জীবের বিশেষ গ্র্যাণ্ড ↑ বা জৈবগ্রন্থি অস্ত্রোপচারের দ্বারা সংযোগ করা হয়; অথবা, সেই গ্রন্থির নির্ধারিত (যেমন থাইরয়েড গ্র্যাণ্ডের ↑) রোগীর দেহে ইন্জেকশন করে প্রবিষ্ট করা হয়।

অর্গ্যাণ্ড — হালকা, সূক্ষ্ম ও খড়খড়ে সূতীবস্ত্র বিশেষ; ব্যবহারিক নাম।

অর্গানোসল — কোন তরল জৈব রাসায়নিক (অর্গ্যানিক ↑ বা কার্বনজ যৌগিক) পদার্থের মাধ্যমে তৈরী কোলয়ডাল সল্যুশন (কোলয়েড ↑)।

অর্গ্যানোমেটালিক কম্পাউণ্ড — ধাতব পরমাণুর সঙ্গে জৈব রাসায়নিক (অর্গ্যানিক ↑) কোন পরমাণু-গোষ্ঠির মিলনে উৎপন্ন কোন যৌগিক পদার্থ, যেমন—লেড-টেট্রাইথাইল।

অর্ডিনেট — সমতলস্থ কোন বিন্দুর অবস্থান-নির্দেশক লম্ব-স্থানাঙ্ক বা 'y' কোঅর্ডিনেট; বাংলায় বলা হয় বিন্দুর কটিপদ। (অ্যাব্‌সিসা ↑)

অর্থো-অ্যাসিড — যে অ্যাসিড ↑ কোন অক্সাইডের ↑ সঙ্গে সর্বাধিক সংখ্যক জলীয় অণুর মিলনে গঠিত হয়েছে বলে মনে করা যায়। রাসায়নিক বিচারে যে-কোন অ্যাসিডকেই মূলতঃ এক বা একাধিক জলীয় অণুর সংযোগে গঠিত কোন অক্সাইডরূপে কল্পনা করা যায়। এভাবে সর্বনিম্ন সংখ্যক জলীয় অণু থাকলে তাকে

মেটা-অ্যাসিড ↑, এবং সর্বাধিক সংখ্যক থাকলে অর্থো-অ্যাসিড বলা হয়। যেমন—মেটাসিলিসিক অ্যাসিড (H_2SiO_3)-কে মনে করা যায় $SiO_2 + H_2O$; কিন্তু অর্থোসিলিসিক অ্যাসিড (H_4SiO_4)-কে $SiO_2 + 2H_2O$; এভাবে একে দুটি জলীয় অণুবিশিষ্ট সিলিকা ↑, বা সিলিকন ↑ অক্সাইডরূপে পরিকল্পিত হয়।

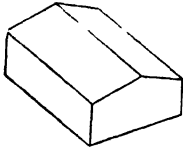
অর্থোক্রোমেটিক ফিল্ম — 'অর্থো' মানে সোজাসুজি, অথবা যথাযথ; 'ক্রোমেটিক' মানে বর্ণময়। আলোক-চিত্রের যে ফিল্মে ↑ বিভিন্ন বর্ণের ওজ্জ্বল্যের ভারতম্য সাধা কালো ছবিতে যথাযথভাবে পরিস্ফুট হয়। বিশেষ বিশেষ রাসায়নিক পদার্থের প্রভাবে এক্রপ ফিল্ম বিশেষতঃ সবুজ, নীল ও বেগুনী বর্ণ (আলোক) সূত্রাহী হয়ে থাকে; এর ফলে ফটোগ্রাফির ↑ আলোছায়ার কোশলে এতে অধিকতর স্বাভাবিক ছবি ওঠে।

অর্থোক্লেজ — 'ফেলস্পার' ↑ শ্রেণীর খনিজ প্রস্তর বিশেষ; অ্যালুমিনিয়াম ও পটাসিয়ামের যুক্ত সিলিকেট ↑। এর বিশেষত্ব হলো, আঘাতে এর কৃষ্ণাংগ-গুলি পরস্পরের লম্বভাবে (অর্থোগ-ন্যাল ↑) হ'দিকে ফেটে ভেঙ্গে যায়।

অর্থোগন্যাল — লম্বভাবে অবস্থিতি; দু'টি সরলরেখা পরস্পরকে সমকোণে ছেদ করলে তাদের বলা হয় পরস্পরের 'অর্থোগন্যাল'।

অর্থোগ্রাফিক প্রোজেক্সন —

গ্রহাদির যে নক্সা অঙ্কনে কেবল মাত্র প্রান্তীয় রেখাগুলি মূলবস্তুর অমুরূপ সমান্তরাল ভাবে ছব্ব অঙ্কিত হয়, অর্থাৎ যে নক্সার দৃষ্টি কোণামুরূপ-ভাবে (অর্থাৎ পার্সপেক্টিভ ↑)

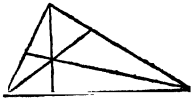


অর্থোগ্রাফিক
প্রোজেক্সন

বস্তুর অবস্থান-বৈশিষ্ট্য বুঝাবার জন্তে অসমান্তরাল রেখাবিহীন করা হয় না।

অর্থোপিডিক সার্জারি — অস্ত্র-চিকিৎসার পদ্ধতি বিশেষ; যাতে দেহের (বিশেষতঃ শিশুদেহের) কোন ভগ্ন বা বিকৃতিদের অস্থি, অথবা অস্থি-সন্ধি অপসারিত করে কৃত্রিম প্রক্রিয়ায় স্বাভাবিক অবস্থা ফিরিয়ে আনা হয়।

অর্থোসেন্টার — ত্রিভুজের লম্ববিন্দু; কোন জ্যামিতিক ত্রিভুজের কোণিক



অর্থোসেন্টার

বিন্দুত্রয় থেকে বিপরীত বাহু-ত্রয়ের উপরে অঙ্কিত লম্ব-

রেখা তিনটির ছেদবিন্দু।

অর্থোপেটেরা — আরসোলা জাতীয় যে-সব পতঙ্গের সামনের পক্ষদ্বয়

অপেক্ষাকৃত পুরু ও লম্ব; কিন্তু পেছনের পাখা-ছোড়া পাতলা জালি পর্দায় তৈরী। (চিত্রে এক দিকের পক্ষ দ্বয় দেখানো হয়েছে)



অর্থোপেটেরা

অর্পিমেণ্ট — এক রকম হলুদে খনিজ পদার্থ; স্বভাবজাত আর্সেনিক ট্রাইসাল্ফাইড (As_2S_3), বিষাক্ত পদার্থ। বাংলায় বলে হরিতাল।

অরবিট — কক্ষ; নির্দিষ্ট ভ্রমণ-পথ। গ্রহাদি যে-পথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করে। আবার, পরমাণুর সংগঠক ইলেকট্রনগুলো ↑ যে-পথে নিউক্লিয়াসের ↑ চারিদিকে ঘোরে।

অরোগ্রাফিক রেইন — পর্বতগাত্রে বাধাপ্রাপ্ত মেঘের বর্ষণে যে বৃষ্টিপাত হয় (অরো=পার্বত্য)।

অরোরা অস্ট্রালিস — দক্ষিণ মেরুজ্যোতি; দক্ষিণ মেরুঅঞ্চলের আকাশে যে জ্যোতিপ্রভা দৃষ্ট হয়। উত্তর মেরুঅঞ্চলের আকাশে একই নৈসর্গিক কারণে উৎপন্ন অমুরূপ জ্যোতিপ্রভাকে বলে 'অরোরা বোরিয়ালিস' ↑।

অরোরা-বোরিয়ালিস — উত্তর-মেরু-প্রভা; পৃথিবীর উত্তর-মেরু-প্রদেশের আকাশে যে আলোকচ্ছটা দৃষ্ট হয়। এর বর্ণালীতে প্রধানতঃ লাল ও সবুজ বর্ণের আভাই বেশী। সম্ভবতঃ সূর্য থেকে তড়িৎবিদ্যুৎ কণিকা-ধারা বিচ্ছুরণের ফলে এরূপ বর্ণচ্ছটা প্রতিভাত হয়ে থাকে। বায়ু-কণিকা আয়নায়িত হয়ে তার তড়িৎ-বিচ্ছুরণের ফলেও এরূপ হতে পারে। যখন সৌর কলঙ্কের আধিক্য ঘটে তখনই এই আলোকচ্ছটার ঔজ্জ্বল্য বৃদ্ধি পেতে দেখা যায়।

অমোলু — তামা ও দস্তার (জিঙ্ক ↑) এক প্রকার ধাতু-সংকর বিশেষ, যা দেখতে অনেকটা যেন সোনার মত বর্ণবিশিষ্ট হয়।

অলফ্যাক্টরি — গন্ধ বা স্বাদ সঞ্চরকীয় ; যেমন — ‘অলফ্যাক্টরি অর্গ্যান’ হলো স্বাদেন্দ্রিয় বা নাসিকার অভ্যন্তরস্থ ঝিল্লি, যা গন্ধের অনুভূতি জাগায়।

অলিয়োরেনজিন — যে রেজিনে ↑ উদ্ভিজ্জ উদ্যায়ী তৈলাংশ কতকটা সংমিশ্রিত থেকে যায়। ‘অলিয়ো’ মানে ‘অয়েল’ অর্থাৎ তেল সংযুক্ত।

অলিভাইন — লৌহ ও ম্যাঙ্গানিজ ↑ ধাতুদ্বয়ের সম্মিলিত অর্থো-সিলিকেট $[(MgFe)_2SiO_4]$ -এর বিশেষ নাম। এরূপ খনিজ পদার্থ প্রধানতঃ ভূ-স্তরের গভীরে ও সমুদ্রের তলদেশের কঠিন প্রস্তরাভ্যন্তরে পাওয়া যায়। ক্ষটিকাকারের বিস্তৃত অলিভাইন মূল্যবান, মৌখিন ও স্নদৃশ্য প্রস্তর হিসাবে ব্যবহৃত হয়।

অলিয়াম — ঘনীভূত (কনসেন্ট্রেটেড) গন্ধকাস ; নির্জল বিপ্লব সালফিউরিক অ্যাসিড, ↑ H_2SO_4 ; যাতে জলীয় অংশ প্রায় থাকে না। অনাবৃত রাখলে বায়ুর সংস্পর্শে এ-থেকে সব সময় সালফার-ট্রাইঅক্সাইডের (SO_3) ধূম নির্গত হতে থাকে ; তাই একে ফিউমিং সালফিউরিক অ্যাসিডও বলে।

অলেইক অ্যাসিড — একটি তরল অসম্পৃক্ত জৈব (অর্গ্যানিক) অ্যাসিড ;

বিভিন্ন তৈল ও চর্বি জাতীয় পদার্থে এর বিভিন্ন গ্লিসারাইড ↑ পাওয়া যায়। এর গ্লিসারাইড যৌগিকের ভাগ যত বেশী থাকবে জৈব তৈল বা চর্বি তত নরম, মৃদু ও তৈলাক্ত হবে।

অণ্টার্নেটিং কারেন্ট — সংক্ষেপে এ. সি. (তড়িৎপ্রবাহ) ; যে তড়িৎ-প্রবাহ পর্যায়ক্রমিকভাবে দ্রুত দিক পরিবর্তন করে। এরূপ প্রবাহে তড়িৎশক্তি প্রথমে একদিকে সর্বোচ্চ চাপ-সীমায় পৌঁছেই সঙ্গে সঙ্গে সে-চাপ মন্দীভূত হয়, এবং বিপরীত দিকে সর্বনিম্ন সীমায় দ্রুত নেমে যায়। প্রবাহপথে তড়িৎশক্তির এরূপ পর্যায়ক্রমিক অতিক্রম হ্রাস-বৃদ্ধি চলতে থাকে — প্রতি সেকেন্ডে তড়িৎ প্রবাহের এরূপ দিক পরিবর্তনের পোনঃপোনিক সংখ্যাকে বলা হয় ‘ইলেকট্রো ফ্রিকোয়েন্সি’ ↑। এ. সি. তড়িৎপ্রবাহে সাধারণতঃ সেকেন্ডে 50 ফ্রিকোয়েন্সি রাখা হয়, কিন্তু রেডিও ↑, রাডার ↑ প্রভৃতির ক্ষেত্রে তা কয়েক হাজারও করা প্রয়োজন হয়।

অণ্টিচিউড — সাধারণ অর্থে ‘উচ্চতা’ ; কোন স্থানের অণ্টিচিউড বললে সাগরপৃষ্ঠ থেকে সে-স্থানের উচ্চতা বুঝায়। জ্যোতির্বিজ্ঞানে কোন গ্রহ-নক্ষত্রের অণ্টিচিউড বলতে ভূ-সমান্তরাল থেকে তার কোণিক উচ্চতা (অ্যাম্বলার হাইট ↑) বুঝতে হয়।

অণ্টিমিটার — কোন স্থানের উচ্চতা (অণ্টিচিউড) নিরূপণ করবার জন্তে

ব্যবহৃত বস্তু বিশেষ। নানারকমের আছে (হিপ্সোমিটার ↑)।

অলিকাইন — ইথিলিন ↑ শ্রেণীর হাইড্রোকার্বনগুলোর সাধারণ নাম; এদের অলিফিন্সও বলা হয়। এদের সাধারণ রাসায়নিক ফর্মুলা হলো C_nH_n বিভিন্ন সংখ্যক কার্বন ↑ ও হাইড্রোজেন অণুর মিলনে এগুলো গঠিত হয়।

অয়েল অব ভিট্রিয়ল — সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের ↑ (H_2SO_4) বিশেষ নাম। বাংলায় বলে গন্ধকান্ন।

অস্‌মোসিস — স্থূল পদার্থবিশেষের মধ্যে দিয়ে জল বা অপর কোন দ্রাবক পদার্থের যে গতি লক্ষিত হয়। এরূপ পর্দার ভিতর দিয়ে দ্রাবক তরল পদার্থটি নিস্ত হয়, কিন্তু দ্রাব্য পদার্থ আটকে যায়। অসমান ঘনত্বের দুটি দ্রবের মধ্যে এরূপ পর্দা দিলে অল্প ঘনত্বের দ্রব থেকে দ্রাবকের এই গতির (অস্‌মোসিস) প্রভাবে জল বা যে-কোন তরল দ্রাবক অধিক ঘনত্বের দ্রবের দিকে প্রবাহিত হয়ে উভয়ের ঘনত্ব সমান করতে চায় (হাইপারটোনিক ↑)।

অসুমিয়াম — একটি মৌলিক ধাতু; সাদা, ক্ষটিকাকার, কঠিন পদার্থ। সাংকেতিক চিহ্ন Os; পারমাণবিক ওজন 190.2, পারমাণবিক সংখ্যা 76; সবচেয়ে ভারী ধাতব পদার্থ। প্ল্যাটিনাম ↑ ধাতুর সঙ্গে মিশ্রিত

অবস্থায় খনিজ আকারে পাওয়া যায়। দ্রুত মূল্যবান ধাতু।

অসুমিরিডিয়াম — অসুমিয়াম, ইরিডিয়াম ↑ ও সামান্য প্ল্যাটিনামের সংমিশ্রণে তৈরী একটি সংকর-ধাতু (অ্যালয় ↑); অত্যন্ত কঠিন, মরিচা ধরে না — মূল্যবান ঝর্ণা কলমের নিবের অগ্রভাগে লাগানো হয়।

অস্ট্রিচ — উটপাখি, পৃথিবীর সবচেয়ে বৃহদাকার পক্ষী; উচ্চতায় অনেক সময় আট ফুট পর্যন্ত হয়। উড়তে পারে না, দেহের অল্পপাতে অতিক্রম পক্ষবায়ের সঞ্চালনে এদের দ্রুত ধাবনে



অস্ট্রিচ

সাহায্য হয় মাত্র। স্ত্রী-পক্ষীর পালক ধূসর বর্ণের; পুং-পক্ষীর পালক হয় প্রায়শঃ কৃষ্ণবর্ণ। আরব ও আফ্রিকায় এদের আদি

আবাস। এদের বংশ ক্রমে লোপ পাচ্ছে। আমেরিকা, অস্ট্রেলিয়া প্রভৃতি দেশে এদের কৃত্রিম পালনভূমি তৈরী করা হয়েছে। এদের পালকের ব্যবসায় লাভজনক—পাশ্চাত্য রমণীর টুপি সুশোভিত করতে ও সৌখীন ব্যঞ্জন তৈরী করতে এদের পালক উচ্চ মূল্যে প্রচুর বিক্রয় হয়।

অসিলেটিং কারেন্ট — অস্টোনেটিং কারেন্ট ↑, বা এ. সি. তড়িৎ-প্রবাহ; যাতে প্রবাহের গতিপথ সেকেন্ডে

শত বা সহস্র বার এদিক-ওদিকে পরিবর্তিত হয়।

অসিলোস্কোপ — স্পন্দন-নির্দেশক যন্ত্র; যে যন্ত্রের সাহায্যে সব রকম বৈদ্যুতিক স্পন্দন বা কম্পন ধরা পড়ে, এবং সেই কম্পনের গতি-প্রকৃতি নিরূপিত হয়। অনেক যন্ত্রে আবার স্পন্দনের রেখা-চিত্র অঙ্কিত হয়ে যায়—এই রেখা-চিত্রকে বলে অসিলোগ্রাফ। (ভূকম্পন নির্দেশক যন্ত্রের নাম সিস্মোমিটার ↑)

অ্যা

অ্যাক্টিনিয়াম—তেজস্ক্রিয় (রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑) মৌলিক পদার্থ বিশেষ; সাংকেতিক চিহ্ন Ac, অ্যাটমিক নম্বর ↑ ৪৭; এই দুপ্রাপ্য পদার্থটি ইউরেনিয়াম ↑ খনিজ থেকে ১৮৭৭ খৃঃ বিজ্ঞানী ডিবার্নে (Debiere) কর্তৃক আবিষ্কৃত হয়।

অ্যাক্টিনোমিটার — সূর্যালোকের অদৃশ্য রশ্মির তীব্রতা ও তেজশক্তি পরিমাপক যন্ত্র বিশেষ।

অ্যাক্টিনিক - রে — সূর্যালোকের সংগঠক রশ্মিমালার ক্ষুদ্রতম তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য-(ওয়েভ-লেংথ ↑) বিশিষ্ট অতি-বেগুনি রশ্মি; সূর্যালোকের এই অদৃশ্য অংশই ফটোগ্রাফিক ফিল্মের ↑ উপরে প্রভাব বিস্তার করে এবং রাসায়নিক ক্রিয়ায় ফিল্মে ছায়াপাত হয়।

অ্যাক্টিভেটেড কার্বন — বায়ু-শূন্য গায়ে কাঠ উত্তপ্ত করে (পুড়িয়ে)

যে করলা বা চারকোল ↑ তৈরি হয়। এরূপ কাঠকরলার গ্যাস-শোষণের ক্ষমতা সমধিক বলে সাধারণতঃ গ্যাস-মাস্ক ↑ (মুখমস্ক) ব্যবহৃত হয়। আবার, কোন দ্রবণ থেকে তার মধ্যে দ্রবিত রঞ্জক পদার্থ পরিপোষণের ক্ষমতাও এর আছে।

অ্যাক্টিনোমাইসিন — কতকটা তারকারূতি ছত্রাক (ফাঙ্গাস ↑) জাতীয় ফুস্তু আণুবীক্ষণিক জীবগুণ। সাধারণ ছত্রাকের মত এ-গুলিরও স্পোরের ↑ সাহায্যে বংশবৃদ্ধি হয়। এই ছত্রাকের জন্মেই আলোবাতাস-হীন আবদ্ধ ঘরে এক রকম সৌন্দ্য গন্ধ পাওয়া যায়। এর আক্রমণে গরু প্রভৃতি জন্তুর জিত ফুলে শক্ত হয়ে ওঠে — এ রোগকে বলা হয় **অ্যাক্টিনোমাইকোসিস**।

অ্যাক্রোমেটিক লেন্স — বিভিন্ন প্রতিসরণ-ক্ষমতার কাচের সংযোগে তৈরী বিশেষ এক রকম যুগ্মলেন্স ↑। সাধারণ একক লেন্স প্রতিসরিত প্রতিচ্ছবি প্রাপ্তদেশে বিভিন্ন বর্ণাভা পরিদৃষ্ট হয়; কিন্তু এই লেন্সের প্রতিসরণে প্রতিসরিত রশ্মিমালার ঐ-রকম প্রান্তীয় বর্ণাভা থাকে না, হুবহু প্রতিচ্ছবি পাওয়া যায়।

অ্যাক্রোমেটিক — উদ্ভিদ বা প্রাণীর জীবকোষের (সেল ↑) সংগঠক যে উপাদান কোন রঞ্জক পদার্থেই রঞ্জিত হয় না, সর্বদা নিজস্ব স্বাভাবিক স্বচ্ছ অবস্থায় থেকে যায় (ক্রোমেটিন ↑)।

অ্যাক্সিফেন্ডিন — আল্কাটার (কোল্টার ↑) থেকে নিষ্কাশিত জৈব রাসায়নিক পদার্থের সংশ্লেষণে প্রস্তুত হলদে এক প্রকার জীবাণু-প্রতিষেধক (অ্যাক্টিসেপ্টিক ↑) পদার্থ। এর জীবাণু-প্রতিরোধক ক্ষমতা স্বভাবতঃই প্রবল; আবার রক্তের সিরামের ↑ সংপর্শে এই শক্তি আরও বৃদ্ধি পায়।

অ্যাক্সিলারেসন — ত্বরণ; চলমান বস্তুর গতি-বৃদ্ধির হার। গতিবেগের হ্রাসের হারকে বলে রিটার্ডেসন ↑। উপর থেকে ভূপৃষ্ঠের দিকে পতনকালে পৃথিবীর মাধ্যাকর্ষণ শক্তির (গ্রাভিটেশন ↑) প্রভাবে সকল বস্তুর গতিবেগ প্রতি সেকেন্ডে ৩২ ফুট করে বৃদ্ধি পেতে থাকে; এই নির্দিষ্ট বৃদ্ধি-হারকে বলা হয় ‘অ্যাক্সিলারেসন ডিউ টু গ্রাভিটেশন’, অর্থাৎ মাধ্যাকর্ষণ-জনিত ত্বরণ। স্থিরাবস্থা থেকে বস্তুটি যখন পড়তে থাকে তখন প্রথম সেকেন্ডের অন্তে তার গতিবেগ হবে প্রতি সেকেন্ডে ৩২ ফুট, দ্বিতীয় সেকেন্ডে অন্তে হবে প্রতি সেকেন্ডে ৬৪ ফুট—এভাবে পতনের গতিবেগ ক্রমাগত বাড়তে থাকে। গতিবেগের এই ত্বরণ বা অ্যাক্সিলারেসন ‘৩২ ফুট প্রতি সেকেন্ড/সেকেন্ড’ বলে প্রকাশ করা হয়। নিক্ষিপ্ত গোলা-গোলি প্রভৃতি চলমান বস্তুর একরূপ অ্যাক্সিলারেসন বা রিটার্ডেসন থাকতে পারে, না থাকলে তার গতি হবে স্থির, অর্থাৎ প্রায়স্ভিক গতি বরাবর একই থাকবে,

সমকালে সমান দূরত্ব অতিক্রম করছে, বুঝতে হবে।

অ্যাক্সিলারেটর — ত্বরক; যার প্রভাবে কোন কিছু গতি ত্বরান্বিত হয়। যে যন্ত্রাংশের সাহায্যে মোটরগাড়ীর গতিবেগ প্রয়োজন অনুসারে বাড়ানো যায় তাকে বলে অ্যাক্সিলারেটর। অত্ৰপক্ষে, যে সব পদার্থের প্রভাবে কোন রাসায়নিক ক্রিয়া ত্বরান্বিত হয়—যেমন, ক্যালসিয়াম ক্লোরাইড (খাদ্য-লবণ) মেশালে সিমেন্ট ↑ জলের রাসায়নিক ক্রিয়ায় অতি দ্রুত জমে যায়; ম্যাগ্নেসিয়াম, অ্যানিলিন ↑ প্রভৃতি মেশালে রাবারের ভ্যাল্কা-নাইজিং ↑ প্রক্রিয়া দ্রুততর হয়। রাসায়নিক ক্রিয়ায় এসব পদার্থকে সাধারণতঃ বলে ক্যাটালিষ্ট ↑; কখন কখন অ্যাক্সিলারেটর-ও বলে।

অ্যাকাউণ্ডিস — শব্দ-বিজ্ঞান; শব্দ-তরঙ্গের উৎপত্তি ও গতি-প্রকৃতি বিষয়ক বিজ্ঞান।

অ্যাকোয়া — জল; রসায়নবিদ্যায় জল বা অ্যাকোয়া বুঝাতে সংক্ষেপে Aq লেখা হয়।

অ্যাকোয়া ফার্টিস — প্রায়-নিরূদক বিশুদ্ধ নাইট্রিক অ্যাসিড, HNO₃; (কনসেন্ট্রেটেড)।

অ্যাকোয়া রিজিয়া — এক ভাগ নাইট্রিক অ্যাসিড (HNO₃) ও চার ভাগ হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের (HCl) সংমিশ্রণে প্রস্তুত হয়। আকরারী সোনা গলাতে ব্যবহার

করে; সোনা, রূপা প্রভৃতি 'নোবেল মেটাল' ↑ এতে গলে যায়, যা অপর কোন অ্যাসিড এককভাবে পারে না। এই মিশ্রণ খোলা রাখলে বায়ুর সংস্পর্শে হলেই হয়ে যায় — নাইট্রোসিল-ক্লোরাইড জন্মায় ও ক্লোরিন ↑ গ্যাস বেরিয়ে বাতাসে মিশে যায়।

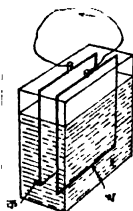
অ্যাকোয়েরিয়াম — যে সব কৃত্রিম জলাধারে জলজ উদ্ভিদ ও প্রাণী সংরক্ষিত করে প্রকৃতি-বিজ্ঞানীরা তাদের জীবনধারা পর্যবেক্ষণ করেন। পরীক্ষাগারে এ-গুলি হয় কাচের তৈরি। শখ করে অনেকে কাচের ছোট অ্যাকোয়েরিয়ামে রঙিন মাছ ও সূদৃশ জলজ উদ্ভিদ পালন করেন।

অ্যাকোয়াস — জলীয়, জলযুক্ত। কোন দ্রবের দ্রাবক জল হলে তাকে অ্যাকোয়াস সল্যুশন ↑ বলে। আবার, জলজ উদ্ভিদকে বলে **অ্যাকোয়েটিক প্ল্যান্ট**।

অ্যাকো না ই ট — এক প্রকার উদ্ভিদের বিবাক্ত রস; উদ্ভিদটাও এই নামে পরিচিত। একটি উৎকৃষ্ট ভেষজ পদার্থ, ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়। বাংলায় বলে 'কাঠবিষ'।

অ্যাকুমুলেটর — যে যান্ত্রিক ব্যবস্থায় তড়িৎ-শক্তি সঞ্চিত করে রাখা হয়। একে এক রকম সেল ↑ বলাও যেতে পারে; যার মধ্যে তড়িৎ সঞ্চিত করে রেখে দরকার মত ব্যবহার করা যায়। এছাড়া একে **স্টোরেজ ব্যাটারি-ও** ↑

বলে। সাধারণ লেড-অ্যাকুমুলেটরে একটা কাঁচ-পাত্রের মধ্যে দুখানা সীসার প্লেট পাশাপাশি সামান্য ব্যবধানে জলমিশ্রিত সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের



মধ্যে ডুবিয়ে ঝুলিয়ে রাখা হয়। এদের মধ্যে পজিটিভ প্লেটখানার গায়ে লেড-পারক্সাইড (PbO_2) মাখানো থাকে। ওই সীসক-প্লেট দুখানার মধ্যে তড়িৎ-

প্রবাহ চালালে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রদিয়ায় সীসা ও সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের মধ্যে রাসায়নিক সংযোগ ঘটে। এর ফলেই তড়িৎশক্তি সঞ্চিত হতে থাকে। এই অ্যাকুমুলেটর থেকে তড়িৎশক্তি ব্যবহারের সময় বিপরীত ধারায় রাসায়নিক দ্রিয়া চলতে থাকে, ফলে সঞ্চিত তড়িৎশক্তি সংযোজক তারের মাধ্যমে প্রবাহিত হয়। সাধারণত: এরূপ অ্যাকুমুলেটর মোটর গাড়ীতে তড়িৎস্ফূরণ (স্পার্কিং) ও আলো জ্বালবার জন্তে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

অ্যাগার-অ্যাগার — নানা প্রকার সামুদ্রিক গুল্ম থেকে যে এক রকম আঠালো পদার্থ পাওয়া যায়; এর রাসায়নিক গঠন কার্বোহাইড্রেটের ↑ মত। গরম জলে মিশে যায়, পরে ঠাণ্ডা হলে ক্রমে ঘন জেলির ↑ আকারে গিতিয়ে পড়ে। জীববিজ্ঞান পরীক্ষাদিতে এই জেলির মাধ্যমে

জীবাণুদের বংশ বৃদ্ধি করিয়ে নানা রকম গবেষণা করা হয়।

অ্যাগেট — এক রকম প্রস্তর বিশেষ, মূলত: সিলিকা \uparrow (SiO_2)। অত্যন্ত কঠিন বলে ঘর্ষণে তেমন ক্ষয়ে যায় না। স্বল্প পরিমাপ-যন্ত্রের ফাল্ক্রাম \uparrow ইত্যাদিতে ব্যবহৃত হয়; কঠিন বস্তু পেষণের যোগ্য হামান-দিস্তাও অ্যাগেট প্রস্তরে তৈরী হয়ে থাকে।

অ্যাগোনিক লাইন — পৃথিবীর যে সব স্থানে কম্পাসের \uparrow কাটা চৌম্বক মেরুর (ম্যাগেটিক পোল \uparrow) দিকে স্পিন্ডিরূপে প্রসারিত থাকে, অর্থাৎ কোন ডেরিনেসন \uparrow থাকে না; মানচিত্রে এইরূপ সব স্থানের সংযোজক রেখাকে বলে অ্যা. লাইন।

অ্যাজো — ছাটি নাইট্রোজেন \uparrow পরমাণুর পরস্পর যুক্ত সমাবেশ (N.N) রসায়ন শাস্ত্রে এই নামে পরিচিত। একে দ্বিনাইট্রোজেন র্যাডিক্যাল \uparrow বলা যায়। এর প্রভাবে রঞ্জক পদার্থের বর্ণ-স্থায়িত্ব ও ঔজ্জ্বল্য বৃদ্ধি পায় এবং তাকে বলা হয় অ্যাজো ডাই।

অ্যাজোট — নাইট্রোজেন \uparrow গ্যাস। শব্দার্থ 'নিষ্ক্রিয়'; পূর্বে নাইট্রোজেন গ্যাস এই নামে পরিচিত ছিল।

অ্যাজাইড — হাইড্রোজেনাইক (HN_3) অ্যাসিডের ধাতব সল্টের সাধারণ নাম; যেমন—সোডিয়াম অ্যাজাইড, NaN_3 । সীসা (লেড \uparrow) প্রভৃতি ভারী ধাতুর অ্যাজাইড সল্ট সাধারণত: বিস্ফোরক-ধর্মী হয়ে থাকে।

অ্যাজিয়াম — দিগংশ; ভূপৃষ্ঠ থেকে কোন গ্রহ বা নক্ষত্রের অবস্থান নির্দেশক কৌণিক পরিমাণ (অ্যাস্জুলার মেজার \uparrow)। কোন স্থান থেকে কোন গ্রহ বা নক্ষত্র গগনমণ্ডলের কোন দিগংশে অবস্থিত তা যে কোণ দ্বারা নির্দিষ্ট হয়।

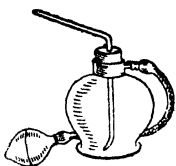
অ্যাজুরাইট — স্বভাবজাত বেসিক \uparrow কপার কার্বনেট; তামার একটা রাসায়নিক যৌগিক, $2\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$; নীলবর্ণের একটা খনিজ পদার্থ। রাসায়নিক উপায়ে এ থেকে তামা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

অ্যাটম — পরমাণু; রাসায়নিক মতে মৌলিক পদার্থের অবিভাজ্য ক্ষুদ্রতম অংশ; সম্ভাব্য ক্ষুদ্রতম পদার্থ-কণিকা। (অবশ্য আধুনিক বিজ্ঞানে পরমাণু-বিভাজনও (ফিসন \uparrow) সম্ভব হয়েছে; ইলেক্ট্রন \uparrow , প্রোটন \uparrow , প্রভৃতি কণিকায় পরমাণু গঠিত)।

অ্যাটম বম্ — পারমাণবিক বোমা, যার বিস্ফোরণে মুহূর্ত মধ্যে প্রচণ্ড পারমাণবিক শক্তি বিমুক্ত হয়ে ভয়াবহ ধ্বংসলীলার সৃষ্টি করে। দ্বিতীয় বিশ্ব-যুদ্ধের সময় জার্মান বৈজ্ঞানিক আটো হ্যান প্রথমে ইউরেনিয়াম \uparrow পরমাণুর ফিসন \uparrow ঘটাতে সমর্থ হন। ইহার উপর ভিত্তি করেই পরে আমেরিকায় মিত্রপক্ষীয় বৈজ্ঞানিকদের সমবেত প্রচেষ্টায় কার্যকরীভাবে পারমাণবিক বোমা তৈরী করা সম্ভব হয়। জাপানের হিরোসিমা নগরীতে প্রথম

‘অ্যাটম-বম’ বিস্ফোরিত হয়েছিল। ইউরেনিয়াম-পরমাণুর নিউক্লিয়াসকে মন্দগতি নিউট্রন \uparrow কণিকার সংঘাতে ক্রমাগত ভগ্ন করবার ব্যবস্থা করায় এই প্রচণ্ড শক্তির উদ্ভব ঘটে। এই বোমা এমনভাবে তৈরী হয় যাতে কোটি কোটি পরমাণুর নিউক্লিয়াস \uparrow ক্রমাগত ভাঙতে থাকে, আর তা থেকে বিমুক্ত শক্তি এক সেকেন্ডের লক্ষ ভাগেরও কম সময়ে প্রচণ্ড বিস্ফোরণ ঘটায়। এই প্রক্রিয়াকে বলে নিউক্লিয়ার-ফিশন \uparrow । প্রকৃত-পক্ষে অ্যাটম বোমার বিস্ফোরণ অসংখ্য ধারাবাহিক বিস্ফোরণের সমষ্টি; একে বলে চেইন-রিঅ্যাক্সন \uparrow । জটিল ব্যবস্থায় ইউরেনিয়াম \uparrow বা প্লুটো-নিয়াম \uparrow ধাতুর বিশেষ বিশেষ আইসোটোপের \uparrow ফিশন ঘটানো সম্ভব হয়েছে।

অ্যাটমাইজার — মেঘায়ন যন্ত্র; যে যন্ত্রের সাহায্যে কোন তরল পদার্থকে বায়ুর চাপে মেঘ বা কুয়াশার ধোঁয়ার



অ্যাটমাইজার

মত হুস্ক কণিকার রূপান্তরিত করা যায়। সরু নল-পথে আবদ্ধ পাত্রের তরল পদার্থের অভ্যন্তরে

সবেগে বায়ু প্রবেশ করিয়ে তার চাপে তরলের এই রূপান্তর ঘটানো হয়।

অ্যাটমোলিসিস — গ্যাস-পরিষ্কৃতি; গ্যাসীয় সংমিশ্রণ থেকে

বিভিন্ন গ্যাসের \uparrow পৃথকীকরণ, অর্থাৎ পরিশ্রাবণের প্রক্রিয়া। বিশেষ এক প্রকার পাতলা পর্দার (মেনব্রেন \uparrow) ভিতর দিয়ে প্রবাহিত করলে বিভিন্ন গ্যাস বিভিন্ন গতিতে ঐ পর্দা ভেদ করে বেরোয় এবং কৌশলে তাদের পৃথক করা যায়। এটা অনেকটা তরল পদার্থের ‘ফ্রাক্সনাল ডিস্টিলেশন’ \uparrow প্রক্রিয়ার মত।

অ্যাটমিক এনার্জি — পারমাণবিক শক্তি; পরমাণুর নিউক্লিয়াস ভাঙলে যে-শক্তির উদ্ভব হয়। বিশেষ জটিল ব্যবস্থায় পদার্থকে এভাবে শক্তিতে রূপান্তরিত করা সম্ভব হয়েছে। পদার্থ-বিজ্ঞানের বিখ্যাত সমীকরণ, $E=mc^2$, এই সত্যই প্রতিপন্ন করছে। এখানে E হলো এনার্জি বা শক্তি, m বস্তু-ভর এবং c আলোর গতি। আলোর গতি হলো সেকেন্ডে 1,86,326 মাইল। এই হিসেবে পঞ্চাশ টন কয়লা পুড়িয়ে যতটা শক্তি পাওয়া যায়, মাত্র এক গ্রাম \uparrow পদার্থের (ইউরেনিয়ামের) বিলুপ্তি ঘটিয়ে ততটা প্রচণ্ড শক্তির উদ্ভব হতে পারে। বিজ্ঞানের মতে পদার্থ ও শক্তি মূলতঃ এক; পদার্থের অস্তিত্ব বিশ্লেষণ বা বিলুপ্তিতে শক্তির উদ্ভব, এবং শক্তির ঘনীভূত সংযোজনে পদার্থের উৎপত্তি হয়ে থাকে।

অ্যাটমিক ওয়েট — পারমাণবিক ওজন; কোন মৌলিক পদার্থের এক-একটি পরমাণুর স্বকীয় ওজন-পরিমাণ।

অক্সিজেন গ্যাসের পরমাণুর ওজন 16 ধরে নিয়ে বিভিন্ন পদার্থের এই পারমাণবিক ওজন তুলনামূলকভাবে হিসাব করে স্থির করা হয়।

অ্যাটমিক থিওরি — পারমাণবিক মতবাদ। পদার্থের পারমাণবিক গঠন সম্পর্কে সর্বপ্রথম ডিমোক্রিটাস ↑ সাধারণভাবে যে মতবাদ প্রচার করেছিলেন, ঊনবিংশ শতাব্দীর প্রথমভাগে বিজ্ঞানী ডার্টন ↑ সেই মতবাদকে বৈজ্ঞানিক ভিত্তির উপর স্থাপন করেন এবং পারমাণবিক গঠনের রাসায়নিক ব্যাখ্যা ও সূত্র প্রবর্তন করেন। ভারতের প্রাচীন আয়ুর্ষবিগণও পদার্থের গঠনে অণু-পরমাণুর অস্তিত্ব সম্পর্কে একটা মতবাদ প্রচার করেছিলেন। যাই হোক, এভাবে মৌলিক পদার্থের ক্ষুদ্রতম অবিভাজ্য অংশকে পরমাণু হিসাবে ধরা হলো। কোন একটি পদার্থের সব পরমাণু সর্বতোভাবে একই রকম (আইসোটোপের ↑ ক্ষেত্রে অবশ্য প্রভেদ দেখা যায়); বিভিন্ন পদার্থের পরমাণু বিভিন্ন। দুইটি পদার্থের বিভিন্ন পরমাণু একে অত্রের সঙ্গে পরস্পর জুড়ে গিয়ে পদার্থ দুটির রাসায়নিক মিলন ঘটায় এবং যৌগিক পদার্থ উৎপন্ন হয়। আধুনিক মতবাদ (অ্যাটমিক স্ট্রাকচার ↑) অবশ্য ডার্টনের উল্লিখিত মতবাদ থেকে অনেকাংশে বিভিন্ন।

অ্যাটমিক নাম্বার — পরমাণবিক সংখ্যা। কোন মৌলিক পদার্থের নিউক্লিয়াসের চারদিকে যতগুলো ইলেক্ট্রন পরিভ্রমণ করে সেই সংখ্যাকে বলে ওই পদার্থের পারমাণবিক সংখ্যা। এই সংখ্যা আবার নিউক্লিয়াসের সংগঠক প্রোটন ↑ সংখ্যারও সমান।

অ্যাটমিক পাইল — যে বিশেষ বস্তুর সাহায্যে ইউরেনিয়াম ↑ পরমাণুর নিউক্লিয়াস ভাঙ্গার কাজ চালানো হয়। এই প্রক্রিয়া গ্রাফাইট ↑ বা ভারীজল (হেভি ওয়াটার ↑) দিয়ে মন্দীভূত করে প্লুটোনিয়াম ↑ সৃষ্টি করা হয়; অথবা, তার তাপ নিয়ন্ত্রণ করে ‘রেডিও-অ্যাক্টিভ’ ↑ পদার্থ উৎপন্ন করা হয়ে থাকে।

অ্যাটমিক হিট — পারমাণবিক তাপ। কোন মৌলিক পদার্থের বিশেষ তাপের (স্পেসিফিক হিট ↑) পরিমাণ-প্রকাশক সংখ্যাকে তার পারমাণবিক ওজন (গ্রাম ↑) সংখ্যা দিয়ে গুণ করলে যে সংখ্যা পাওয়া যায়। স্বাভাবিক তাপমাত্রায় সব কঠিন পদার্থেরই এই পারমাণবিক তাপ মোটা মুঠি ৬ ক্যালোরি ↑, স্বাভাবিক তাপ হ্রাস পেলে পারমাণবিক তাপও হ্রাস পায়।

অ্যাটমিক স্ট্রাকচার — পরমাণুর গঠন। পদার্থের প্রত্যেকটি পরমাণুর কেন্দ্রীয় বস্তুকে বলা হয় নিউক্লিয়াস ↑। এই সব নিউক্লিয়াসের চারদিকে ঋণ-তড়িৎযুক্ত ইলেক্ট্রন ↑ কণিকাগুলো বিভিন্ন পথে ঘুরছে।

বিভিন্ন পদার্থের পরমাণুর সংগঠনে এই ইলেক্ট্রন কণিকার সংখ্যা বিভিন্ন। আবার প্রত্যেকটি পরমাণুর নিউক্লিয়াস গঠিত হয়েছে ধন-তড়িৎযুক্ত কয়েকটি প্রোটন \uparrow ও তড়িৎবিহীন কয়েকটি নিউট্রন \uparrow কণার সমবায়ে। প্রোটন ও নিউট্রনের প্রত্যেকটির ভর (মাস \uparrow) হাইড্রোজেন-পরমাণুর ভরের প্রায় সমান; কিন্তু ইলেক্ট্রন কণিকার ভর হাইড্রোজেন-পরমাণুর 1840 ভাগের একভাগ মাত্র, অর্থাৎ ধর্তব্যের মধ্যেই নয়। পক্ষান্তরে প্রোটনের তড়িৎশক্তি ইলেক্ট্রনের তড়িৎশক্তির সমান, কিন্তু বিপরীতধর্মী। কোন একটি পরমাণুর গঠনে নিউক্লিয়াসের প্রোটন সংখ্যা তার চারদিকের ঘূর্ণায়মান ইলেক্ট্রন-সংখ্যার সমান। পরমাণুর রাসায়নিক বৈশিষ্ট্য ও বস্তুগত পার্থক্য নির্ভর করে তার ইলেক্ট্রন সংখ্যা ও তাদের গতি-প্রকৃতির উপর। কোন পদার্থের এই ইলেক্ট্রন-সংখ্যাকেই বলা হয় তার পারমাণবিক সংখ্যা, বা **অ্যাটমিক নাম্বার** \uparrow । দুইটি পদার্থের রাসায়নিক মিলন তাদের পরমাণুর অভ্যন্তরস্থ বিভিন্ন ইলেক্ট্রন কণিকার আকর্ষণ-বিকর্ষণ ও স্থান বিনিময়ের ফলেই সম্ভব হয়ে থাকে।

অ্যাটমফিয়ার — পৃথিবীর উপরি-ভাগের বায়ুমণ্ডল; নানারকম গ্যাসীয় পদার্থে গঠিত। সম্পূর্ণ শুষ্ক ও বিশুদ্ধ অবস্থায় বায়ুতে থাকে 78.08% নাইট্রোজেন, 20.95% অক্সিজেন,

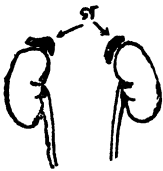
০.93% আর্গন \uparrow 0.03% কার্বন ডাই-অক্সাইড \uparrow ; এছাড়া নিয়ন হিলিয়াম, ক্রিপটন, জেনন্ নামক কয়েকটি ইনার্ট গ্যাস \uparrow বায়ুতে অতি সামান্য পরিমাণে মিশে আছে। পৃথিবীর বিভিন্ন স্থানে ও বিভিন্ন উচ্চতায় বায়ুর এই গ্যাসীয় পরিমাণের সামান্য তারতম্য দেখা যায়। সাধারণতঃ বায়ুতে আবার সামান্য জলীয় বাষ্প, হাইড্রোজেন-পার-অক্সাইড \uparrow , ওজোন \uparrow , গন্ধকজাত রাসায়নিক পদার্থ, ধূলিকণা প্রভৃতিও সংমিশ্রিত থাকে। ভূপৃষ্ঠের সকল পদার্থের উপর বায়ুমণ্ডলের একটা চাপ সব সময়েই পড়ছে — সমতল ভূমিতে এই চাপের পরিমাণ প্রতি বর্গ-ইঞ্চিতে মোটামুটি 14.72 পাউণ্ড \uparrow । বিভিন্ন উচ্চতায় ও বিভিন্ন সব প্রাকৃতিক কারণে এই বায়ুমণ্ডলীয়-চাপের কিছু ভ্রাসবৃদ্ধি ঘটে থাকে।

অ্যাট্রপিন—‘বেলেডোনা’ উদ্ভিদ থেকে নিষ্কাশিত একটি জৈব রাসায়নিক পদার্থ; বিবিধ রোগে ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়। ব্যবহারে হৃৎস্পন্দন দ্রুততর হয়, হাঁপানি ও শূলবেদনায় ও ফলপ্রসূ। চোখে দিলে চক্ষু-তারকার সম্প্রসারণ ঘটায় — চক্ষু পরীক্ষায়ই প্রধানতঃ ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

অ্যাভিটিভ কম্পাউণ্ড — দুটি রাসায়নিক পদার্থের পরস্পর সামগ্রিক মিলনে যে একটি মাত্র যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি হয়, যেমন — ইথিলিন \uparrow + ক্লোরিন \uparrow = ইথিলিন ডাইক্লোরাইড :

$C_2H_4 + Cl_2 = C_2H_4Cl_2$ (অ্যাড্রি-
টিভ কম্পাউণ্ড)।

অ্যাড্রিনেলিন **গ্যাণ্ডুস্** — দেহের



অভ্যন্তরস্থ মূত্রাশয়

ভূটার উর্ধ্বভাগের

সঙ্গে প্রায় সংলগ্ন

ক্ষুদ্র (ছবিতে গ-

অ্যাড্রিনেলিন গ্যাণ্ডুস্ চিহ্নিত) গ্রন্থিদ্বয়।

এই গ্রন্থি বা গ্যাণ্ডের ↑ মধ্যস্থ মেডুলা
থেকে সময় সময় অ্যাড্রিনেলিন
নামক এক প্রকার হরমোন ↑ নির্গত
হয়ে রক্তে মিশে যায়। অকস্মাৎ
ক্রোধ, ভয় প্রভৃতি উত্তেজনার ফলে
এই রস-নিঃসরণ ঘটে।

অ্যাডেনিন — মাংসপেশীর অভ্যন্তরস্থ

একটা অটিল জৈব রাসায়নিক পদার্থ।

পেশীর সংকোচন-কালে পদার্থটার
রাসায়নিক গঠন স্বতঃই বদলে গিয়ে
বিভিন্ন সহজতর জৈব পদার্থ সাময়িক-
ভাবে উৎপন্ন হয়ে থাকে।

অ্যাড্রিয়োস্পার্ম — গুণ্ডবীজী। যে

সব উদ্ভিদের বীজ বীজাধারে আবদ্ধ
অবস্থায় থাকে; অধিকাংশ সপুষ্পক
উদ্ভিদই এই শ্রেণীর। কিন্তু পাইন, ফার
প্রভৃতি সরলবর্গীয় উদ্ভিদের বীজাধার
থাকে না, এদের বলে **জিম্নোস-
স্পার্ম** ↑ (মুক্তবীজী উদ্ভিদ)।

অ্যাংস্ট্রম — সুইডেনবাসী পদার্থবিদ,

জন্ম 1814 খৃঃ, মৃত্যু 1876 খৃঃ।

তড়িৎচুম্বকীয় বিভিন্ন তরঙ্গের দৈর্ঘ্য
পরিমাপের যান্ত্রিক ব্যবস্থার উদ্ভাবক;

নামানুসারে উক্ত পরিমাপের একক
হয়েছে অ্যাংস্ট্রম = 10^{-10} মিটার ↑।

সাধারণতঃ আলোক-তরঙ্গের দৈর্ঘ্যই
এই এককে প্রকাশিত হয়; অবশ্য
রঞ্জন রশ্মি (এক্স-রে ↑), কস্মিক
রশ্মি ↑ প্রভৃতির অতিক্রম তরঙ্গ-
দৈর্ঘ্যও এতে প্রকাশ করা চলে।

অ্যান্থার — ফুলের যে কোষাধারে রেণু
উৎপাদিত হয়। পরাগ-কোষ।

অ্যান্থারিডিয়াম — ফার্ন ↑ ও মস্ ↑
জাতীয় নিম্নস্তরের উদ্ভিদের পুং-কোষ
সমন্বিত জৈবাঙ্গ।

অ্যান্থেল্মিনিক — ক্রিমি-বিনাশক
ঔষধ; পেটের বিভিন্ন ক্রিমি যে-সব
ঔষধে বিনষ্ট বা নির্গমিত হয়;
যেমন — স্ত্রান্টোনিন ↑ প্রভৃতি।

অ্যান্থাসিন — আল্ কা ত রা
(কোল্টার ↑) থেকে নিষ্কাশিত এক
প্রকার রাসায়নিক পদার্থ, যা থেকে
অ্যালিজারিন ↑ শ্রেণীর গাঢ় লাল রঙের
রঞ্জক-পদার্থ প্রস্তুত হয়। ‘অ্যান্থ্রা’
মানে ‘কোল’ বা কয়লা।

অ্যান্থোসায়েনিন্স — যে সব জৈব
রাসায়নিক পদার্থের প্রভাবে ফুলের
বিভিন্ন বর্ণ বিকশিত হয়। **অ্যান্থো**
শব্দের মানে ‘পুষ্পসম্বন্ধীয়’। আবার
অ্যান্থাস মানে পুষ্পায়িত, যেমন—
নিকট্যান্থাস হলো কেবল মাত্র
রাত্রিকালে বিকশিত হয় এমন
পুষ্পসম্বন্ধিত (বৃক্ষ)।

অ্যান্থ্রোপোলজি — মানবজাতি
সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান; বিভিন্ন মহুয়াগোষ্ঠির

উৎপত্তি, ক্রমবিকাশ, সামাজিক উন্নতি, শিক্ষা, সভ্যতা প্রভৃতি সম্বন্ধীয় বিবিধ তথ্য বিষয়ক বিজ্ঞান।

অ্যান্‌হাইড্রাইড— নিরুদক পদার্থ; যে সব রাসায়নিক পদার্থের মধ্যে ওয়াটার-অব-কন্‌ষ্ট্যান্‌লিজেসন \uparrow থাকে, উত্তাপ প্রয়োগে তাদের থেকে জল বিমুক্ত করলে সেই সব পদার্থের অ্যান্‌হাইড্রাইড তৈরী হয়; যেমন, নীল স্ফটিকাকার তুঁতে (ব্লু ভিট্রিয়ল \uparrow) উত্তপ্ত করলে তার ওয়াটার-অব-কন্‌ষ্ট্যান্‌লিজেসন চলে গিয়ে যে সাদা গুড়া পড়ে থাকে তাকে বলে তুঁতের অ্যান্‌হাইড্রাইড। আবার বলা যায়, কোন পদার্থের অ্যান্‌হাইড্রাইড হলো সেই পদার্থ, যা জলের সঙ্গে রাসায়নিক মিলনে উক্ত পদার্থটি উৎপন্ন হয়; যেমন, সাল্‌ফার ট্রাই-অক্সাইড \uparrow (SO_3) গ্যাস হলো সাল্‌ফিউরিক অ্যাসিডের (H_2SO_4) অ্যান্‌হাইড্রাইড।

অ্যান্‌টিনা— (1), শুঙ্গ, শোয়া। কীট-পতঙ্গের সূক্ষ্ম অঙ্গবিশেষ; জীব-বিজ্ঞানে ব্যবহৃত শব্দ। (2) রেডিও গ্রাহকযন্ত্রের ‘অ্যারিয়াল’ বা আকাশ-তার, যার মাধ্যমে বেতার-তরঙ্গ এসে বস্ত্রে পৌঁছায়।

অ্যান্‌থ্রাক্স— এক রকম জীবাণু-ঘটিত মারাত্মক পণ্ড-রোগ; বিশেষতঃ ভেড়ার চামড়া ও পশম থেকে এই রোগের ব্যাচিলাস \uparrow মানুষের দেহে সংক্রমিত হয়ে থাকে।



এজন্ডে এই রোগ ‘উল-সটার্‌স্ ডিজিজ’ নামেও পরিচিত। এ-রোগের জীবাণু-গুলোকেও ‘অ্যান্‌থ্রাক্স’ বলে।

অ্যান্‌থ্রাসাইট— এক শ্রেণীর শক্ত কয়লা। এতে কার্বনের ভাগ অনেক বেশী, সামান্য কিছু হাইড্রোকার্বন-ও \uparrow মিশ্রিত থাকে। সাধারণ কয়লার চেয়ে এর তাপ-শক্তি অনেক বেশী।

অ্যান্‌টিজেন— যে সব জৈব পদার্থ (যেমন, জীবাণুর দেহ-নিঃসৃত জৈবরস) জীবের রক্তে স্বতঃই রোগ প্রতিরোধের ক্ষমতা (অ্যান্‌টিবডি \uparrow) বৃদ্ধি করে।

অ্যান্‌টিপাইরেটিক— অ্যাস্পিরিন \uparrow প্রভৃতি যে সব ভেদজ পদার্থ দেহের তাপ কমিয়ে দেয়; এরূপ ঔষধকে ফেব্রিফিউজ-ও বলা হয়।

অ্যান্‌টিমনি— একটা মৌলিক ধাতব পদার্থ— সাদা, স্ফটিকাকার, ভঙ্গুর। এর পারমাণবিক ওজন 121.76; সাংকেতিক চিহ্ন Sb (স্টিবিয়াম)। সাধারণতঃ অক্সাইড ও সাল্‌ফাইড অবস্থায় খনিজ আকারে পাওয়া যায়। অ্যান্‌টিমনি সাল্‌ফাইড যৌগিককে বাংলার বলে রসায়ন বা সূর্য। ছাপার টাইপ তৈরীর কাজে সীসার সঙ্গে কিছু অ্যান্‌টিমনি মিশ্রিত করা হয় (টাইপ মেটাল \uparrow)।

অ্যান্‌টিবায়োটিক— বিভিন্ন শ্রেণীর আণুবীক্ষণিক ছত্রাক বা জীবাণুরা যে-সব রাসায়নিক পদার্থ সৃষ্টি করে; যার প্রয়োগে বিশেষ বিশেষ জীবাণু ধ্বংস হয়, বা তাদের বৃদ্ধি ব্যাহত

হয়ে থাকে। জীবাণু-ঘটিত বিভিন্ন রোগে একরূপ বিভিন্ন অ্যাণ্টিবায়োটিক পদার্থ কার্যকরী ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়। পেনিসিলিন, স্ট্রেপ্টোমাইসিন ↑ প্রভৃতি অনেক রকম অ্যাণ্টিবায়োটিক (প্রতিষেধক) ঔষধ আবিষ্কৃত ও কৃত্রিম উপায়ে প্রস্তুত হয়েছে।

অ্যাণ্টিডোট — প্রতিবিষ বা বিষঘ্ন পদার্থ, যাতে কোন বিশেষ বিষক্রিয়া নাশ করে। এ রকম ঔষধ প্রয়োগে বিষের শক্তি রাসায়নিক উপায়ে প্রশমিত হয়ে থাকে; আবার অনেক সময় তাকে অদ্রাব্য করে ফেলা হয়, যাতে সে-বিষ রক্তের সঙ্গে মিশে আর প্রাণহানি ঘটাতে পারে না।

অ্যাণ্টিবডি — বিভিন্ন প্রকার রোগ প্রতিরোধের স্বাভাবিক উপায়স্বরূপ (ইমিউনিটি ↑) জীবের রক্তে রোগ-জীবাণু ঢুকলে স্বাভাবিকই যে-সব জৈব রাসায়নিক পদার্থ উৎপন্ন হয়। রক্তে প্রবৃষ্ট জীবাণু এদের প্রভাবে বিনষ্ট হয়, বা এদের রাসায়নিক ক্রিয়ায় জীবাণুদের বিষ-রস নির্বিষ হয়ে পড়ে।

অ্যাণ্টিপোড — ভূ-বিপরীত স্থানদ্বয়; ভূ-গোলকের বিপরীত দুইদিকে সম-স্থানে অবস্থিত দুই স্থানকে পরস্পরের অ্যাণ্টিপোড বলে, যেমন—ইংলণ্ড ও অস্ট্রেলিয়া।

অ্যাণ্টিফেব্রিন — অ্যা সি টি ক অ্যাসিড ও অ্যানিলিনের ↑ সংযোগে প্রস্তুত অ্যাসিট্যানিলাইড নামক রাসায়নিক পদার্থের ব্যবহারিক নাম।

পূর্বে জরের ঔষধ হিসাবে সাধারণতঃ ব্যবহৃত হোত।

অ্যাণ্টিসেপ্টিক — বীজ বা রক; জীবাণুর আক্রমণ প্রতিরোধক পদার্থ। যে সব রাসায়নিক পদার্থ দেহের ক্ষতে বা কাটা-ছেঁড়ায় লাগালে জীবাণুর আক্রমণ ও কার্যকারিতা প্রতিরুদ্ধ হয়, যেমন — আয়োডিন ↑, কা ব লি ক অ্যাসিড ↑, আইডোফর্ম ↑ ইত্যাদি।

অ্যাণ্ড্রোগাইন্স — উভয়-লিঙ্গী উদ্ভিদ, যে সব উদ্ভিদের বীজোৎপাদক পুষ্পে পুংকেশর ও গর্ভকেশর উভয়ই থাকে। (অ্যাণ্ড্রো = পুং-সত্তা, গাইন্স = স্ত্রী-সত্তা)

অ্যানাটমি — শরীর ব্যবচ্ছেদ-বিজ্ঞান; চিকিৎসা-শাস্ত্রের অঙ্গ বিশেষ। দেহের অস্থি-সংস্থান, মাংসপেশী, শিরা-ধমনী প্রভৃতি সম্পর্কীয় বিজ্ঞান।

অ্যানাল্জেসিক — ব্যথা-বেদনানাশক ঔষধ। অ্যাস্পিরিন, অ্যাণ্টিপাইরিন প্রভৃতি নানা রকম অ্যানাল্জেসিক ঔষধ আছে। এসব খেলে দেহের আভ্যন্তরীণ সব রকম ব্যথা-বেদনার উপশম হয়। আবার কোকেন ↑ জাতীয় পদার্থ প্রয়োগে স্থানীয়ভাবেও বেদনা দূর হয়। এইরূপ বিভিন্ন সব ভেষজ পদার্থকেই সাধারণভাবে বলে অ্যানাল্জেসিক।

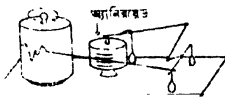
অ্যানালিসিস — বিশ্লেষণ; রসায়ন বিজ্ঞান যে সব প্রক্রিয়ার সাহায্যে পদার্থের উপাদানগত গুণ বা পরিমাণ নিরূপিত হয়। বিশ্লেষণের তৌলিক

(গ্র্যাভিমেট্রিক), মাত্রিক (কোয়ালিটি টেস্টিভ), আঙ্গিক (কোয়ালিটিটেভ) প্রভৃতি নানারকম ব্যবস্থা আছে।

অ্যানিমিয়া—রক্তাল্পতা-রোগ বিশেষ; যাতে রক্তের লোহিত কণিকা ও হিমোগ্লোবিন ↑ হ্রাস পেয়ে দেহ ফ্যাকাশে হয়ে যায়। পুষ্টিকর খাত্তের অভাবে, কঠিন রোগের বিবক্রিয়ায়, বা অত্যধিক রক্ত ক্ষরণে দেহের এরূপ অবস্থা ঘটে থাকে।

অ্যানিয়াবোরিক — অবায়ুজীবী; যে-সব জীবাণু বায়ুহীন পরিবেশেই বেঁচে থাকে, যেমন—অ্যানিয়াবোরিক ব্যাক্টেরিয়া ↑ হলো অ বা য়ু জী বী জীবাণু। (আবার **অ্যারোবিক** মানে বায়ুজীবী, যেমন—টিটেনাস রোগের জীবাণু।)

অ্যানিরয়েড — শকার্থ হলো, তরল-পদার্থবিহীন। বিশেষ এক রকম চাপ-মান যন্ত্রকে (ব্যারোমিটার ↑) বলে ‘অ্যানিরয়েড ব্যারোমিটার’। বায়ুর চাপ মাপবার জন্তে এই যন্ত্রে সাধারণ ব্যারোমিটারের মত পারদ বা অণু



অ্যানিরয়েড ব্যারোমিটার

কোন তরল পদার্থ ব্যবহৃত হয় না। এ যন্ত্রে থাকে একটা ধাতুনির্মিত বায়ুশূন্য চ্যাপ্টা পাত্র — ছ’দিকে ডেউ-খেলানো পাতলা ধাতব ঢাকনা।

বায়ুমণ্ডলের চাপ কম-বেশী হলে ওই পাতলা ঢাকনাটা ওঠা-নামা করে। যান্ত্রিক কৌশলে ওই সামান্য ওঠা-নামার হার পরিবর্তিত করে মাপা হয়—একটা কাঁটা ঘুরে যায় স্কেলের উপরে। ওই কাঁটা আবার একটা ঘূর্ণায়মান ড্রামের গায়ে রেখাপাত করে ও বায়ুর চাপ নির্দেশ করতে পারে।

অ্যানিলিন — অ্যা মিনো-বেঞ্জিন নামক এক প্রকার বর্ণহীন তৈলাক্ত পদার্থের ব্যবহারিক নাম। কোল-গ্যাস ↑ উৎপাদনের সময় কয়লা থেকে উপজাত পদার্থ হিসাবে পাওয়া যায় বেঞ্জিন ↑। রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় বেঞ্জিনকে নাইট্রোবেঞ্জিনে পরিবর্তিত করা হয়—তা থেকে আবার অ্যামিনো-বেঞ্জিন বা অ্যানিলিন তৈরী হয়ে থাকে। বিশুদ্ধ অবস্থায় বর্ণহীন, কিন্তু বায়ুর সংস্পর্শে এর রং গাঢ় বাদামী হয়ে যায়। বিষাক্ত পদার্থ। নানা রকম রং, ঔষধ ও প্লাষ্টিক ↑ শিল্পে অ্যানিলিন একটা বিশেষ প্রয়োজনীয় উপাদান।

অ্যানিমল-চারুকোল — জীব-জন্তুর হাড়-বিশেষ প্রক্রিয়ায় পুড়িয়ে যে কয়লা তৈরী হয়। এতে থাকে 10% কার্বন, ও 90% ক্যালসিয়াম ফসফেট ↑ প্রভৃতি অজৈব পদার্থ। চিনি, লবণ প্রভৃতি বিভিন্ন পদার্থ বর্ণহীন সাদা ধবধবে করবার জন্তে এদের জলীয় দ্রবকে এরূপ কয়লার ভিতর দিয়ে চুইয়ে ফিল্টার ↑ করে নেওয়া হয়।

অ্যানিলিং — উত্তপ্ত পদার্থ ধীরে ধীরে ঠাণ্ডা করবার ব্যবস্থা। পুড়িয়ে পিটিয়ে বিভিন্ন ধাতব দ্রব্যাদি তৈরী করবার সময় ধাতুর আণবিক গঠনের বৈশিষ্ট্য বিনষ্ট হয়ে যায়, কতকটা ভঙ্গুর হয়ে পড়ে। পদার্থের স্বকীয় বৈশিষ্ট্য আবার ফিরিয়ে আনবার জন্তে এই কৌশল অবলম্বন করা হয়ে থাকে। কাঁচও ‘অ্যানিল’ করা হয়—উপযুক্ত কৌশলে ধীরে ধীরে ঠাণ্ডা (অ্যানিলিং) করে কাঁচকে টান-শৃণু করে তার সহজ-ভঙ্গুরতা দূর করা হয়ে থাকে।

অ্যানেস্থেটিক — যে সকল ঔষধ প্রয়োগে জীবদেহ অসাড় ও অহুভূতি-শূন্য হয়। জীবদেহে একরূপ অ্যানেস্থেসিয়া বা অসাড়তার অবস্থা স্থান বিশেষ বা সামগ্রিকভাবে হতে পারে; যেমন, ক্লোরোফর্ম ↑ প্রয়োগে জীবদেহ সমগ্রভাবে অসাড় অচেতন হয়ে পড়ে; আবার কোকেন ↑ প্রভৃতি ইন্জেক্সন করে দিয়ে দেহের স্থান-বিশেষ অহুভূতিশূন্য করা যায়। এ জাতীয় সব রকম ঔষধকেই অ্যানেস্থেটিক বলা হয়। (অ্যানাল্জেসিক ↑)

অ্যানোডাইন — বেদনানাশক ঔষধ; প্রয়োগে দেহের তাপ কমে, ব্যথা বেদনা দূর হয়। অ্যাস্পিরিন, ফেনাসিটিন প্রভৃতি অ্যানাল্জেসিক ↑ ঔষধ; আফিম, মর্ফিয়া, ক্লোয়াল প্রভৃতি বিভিন্ন নার্কোটিক ↑ বা ঘুমের ঔষধ এবং বিভিন্ন অ্যানেস্থেটিক ↑

ঔষধ—একরূপ সব পদার্থকেই সাধারণভাবে অ্যানোডাইন বলা হয়।

অ্যাপারচার — ছিদ্র-পথ; আলোক-বিজ্ঞানের যন্ত্রাদিতে যে ছিদ্রপথে আলোক-রশ্মি প্রবেশ করানো হয়।

অ্যাপেণ্ডিক্স — বৃহদন্ত্রের ডানদিকস্থ উর্ধ্বমুখী কোলন ↑ অংশের নিম্নভাগে সংলগ্ন ক্ষুদ্র একটা সরু বন্ধমুখ নল :



অ্যাপেণ্ডিক্স

কোলনের সঙ্গে এটা যেন একটা বোটার মত সংলগ্ন হয়ে আছে। এর প্রদাহ এবং ক্ষীণিত জ নি ত বিশেষ রোগকে বলা হয়

অ্যাপেণ্ডিসাইটিস। প্রদত্ত চিত্রে ‘ক’ কোলন, ‘প’ পাকস্থলী, আর তীর-চিহ্নিত হলো অ্যাপেণ্ডিক্স।

অ্যাপিক্যালচার— মধুমক্ষিকা পালন ও সংরক্ষণ বিজ্ঞা। পুষ্টিকর, সুমিষ্ট ও ভেষজ গুণসম্পন্ন মধুর জন্তে বিজ্ঞান-সম্মতভাবে মোমাছি পালন এখন একটা লাভজনক ব্যবসায়। অ্যাপিস্‌মানে মোমাছি।

অ্যাপোথিক্যারিজ ওয়েট — ডাক্তারী ঔষধাদির ইংলণ্ডীয় মাপ; কঠিন পদার্থের স্থূল ওজন-পরিমাণ :

1 গ্রেণ = .0648 গ্রাম

20 গ্রেণ = 1 স্কুপল

24 গ্রেণ = 1 পেনিওয়েট

3 স্কুপল = 1 ড্রাম (Drachm)

4 ড্রাম = 1 আউন্স, ট্রয়

অ্যাপোথিক্যারিজ মেসার — তরল ঔষধাদির ইংলণ্ডীয় ডাক্তারী আয়তনিক মাপ :

1 মিনিম = .0591 সি. সি. (1 ফোঁটা)

60 মিনিম = 1 ড্রাম = 3.55 সি. সি.

8 ড্রাম = 1 আউন্স
= 28.41 সি. সি.

20 আউন্স (তরল) = 1 পাইন্ট
= 568 সি. সি.

অ্যাকোনিয়া — স্বরভঙ্গ রোগ ; স্বর-নাতির বিকৃতি, বা অত্যধিক ঠাণ্ডা লেগে গলা বসে-বাওয়ার অবস্থা ।

অ্যাকিলিয়ন — কোন গ্রহের উপবৃত্তীয় কক্ষপথের (অরবিট ↑) যে বিন্দু সূর্য থেকে সর্বাধিক দূরবর্তী ।

অ্যাবডোমেন — প্রাণিদেহের ফুসফুসাংশের নিম্নবর্তী অংশ, যেখানে পরিপাক ও প্রজনন যন্ত্রাদি অবস্থিত । পেট বা উদর দেশ । কীট-পতঙ্গাদির তৃতীয় দেহাংশ — (1) মস্তক, (2) থোরাক্স ↑, (3) অ্যাবডোমেন ।

অ্যাক্রেসিভ — যে সকল সূক্ষ্মতরঙ্গ পদার্থের চূর্ণ দিয়ে ঘসে ধাতব বস্তুকে পরিস্কৃত ও মন্থন করা হয় ; যেমন— এমারি ↑, কার্বোরাণাম ↑, বালুকা প্রভৃতি ।

অ্যাব্সিসা — পরস্পর সমকোণে ছেদী দুটি অক্ষরেখা (চিত্রে XX' এবং YY') থেকে সমতলস্থ কোন বিন্দুর লম্ব-দূরত্ব দিয়ে ঐ বিন্দুর সঠিক

অবস্থান প্রকাশ করা হয় । মান-চিত্রে বা গাণিতিক বর্গলেখ-কাগজে এই উপায় অবলম্বিত হ'য়ে থাকে ।

চিত্রে P বিন্দুর
অবস্থান PN
এবং PM, অর্থাৎ
x' m' x OM এবং ON
দৈর্ঘ্য দিয়ে
নির্দিষ্ট হয় । এই
দৈর্ঘ্যের একক

অঙ্কদ্বয়কে বলে P বিন্দুর স্থানাঙ্ক (কোঅর্ডিনেটস ↑) । এদের মধ্যে OM দৈর্ঘ্যাকে বলা হয় P বিন্দুর **অ্যাব্সিসা** । বাংলায় বলে ভূজ ; আর ON দৈর্ঘ্যাকে হলো P বিন্দুর **অর্ডিনেট** ; বাংলায় বলে কটি ।

অ্যাব্সোলিউট অ্যালকোহল — প্রায়-নিরুদক কোহল । বিশুদ্ধ ও তীব্র ইথাইল-অ্যালকোহল ↑, যাতে প্রায় 99% কোহলের ভাগ বর্তমান, জল মোটামুটি 1% মাত্র থাকে ।

অ্যাব্সোলিউট জিরো — সম্ভাব্য সর্বনিম্ন তাপমাত্রা । সেন্টিগ্রেড ↑ তাপমানের হিসেবে এই তাপ হলো — 273° ; সেন্টিগ্রেড মাপের মত অ্যাব্সোলিউট মাপেও হিমাক ও স্ফুটনাঙ্কের ব্যবধানকে 100 ডিগ্রিতে বিভক্ত করা হয় ; কাজেই সেন্টিগ্রেড ডিগ্রিকে অ্যাব্সোলিউট ডিগ্রিতে (°A বা °K) নিতে হলে তার সঙ্গে 273 যোগ করতে হয় ।

অ্যাবারেসন — জ্যোতিষিগণের সময়ে বিভিন্ন কারণে গ্রহ-নক্ষত্রের অবস্থিতি সম্পর্কে যে দৃষ্টিভ্রম ঘটে। পৃথিবীর ঘূর্ণনের ফলে দর্শকের দৃষ্টিকোণ নিয়ত পরিবর্তিত হয়ে থাকে; এর ফলে দৃশ্যতঃ গ্রহ-নক্ষত্রের প্রকৃত অবস্থানের ব্যতিক্রম লক্ষিত হয়। গ্রহ-নক্ষত্রের আলোক-রশ্মি বায়ুমণ্ডল ভেদ করে আসার ফলে এবং দূরবীক্ষণ যন্ত্রের লেন্সের ↑ মধ্য দিয়ে ওই আলোকরশ্মি প্রতিসরণের জন্তেও এরূপ দৃষ্টিভ্রম বা অ্যাবারেসন ঘটে থাকে।

অ্যাময়ড্রুপয়েজ ওয়েট — ইংলণ্ডীয় বাজার ওজন :

437½ গ্রেণ = 1 আউন্স
= 283 গ্রাম ↑

16 আউন্স বা

7000 গ্রেণ = 1 পাউণ্ড

14 পাউণ্ড = 1 ষ্টোন

2 ষ্টোন = 1 কোয়াটার

4 কোয়াটার = 1 হন্দর

20 হন্দর বা

2240 পাউণ্ড = 1 টন

(প্রায় 27 মণ)

অ্যামালাক — পর্বতগাত্র থেকে বরফ ও তুষার-সহ স্থলিত প্রস্তররাশির নিম্ন উপত্যকায় পতন। এর বিশাল ও প্রবল পতনে অনেক সময় পার্বত্য পথ ও লোকবসতি বিধ্বস্ত হ'য়ে যায়।

অ্যামোলেগেডো, কাউন্ট অ্যামাডিও — ইটালিবাসী বিখ্যাত পদার্থবিজ্ঞানী,

জন্ম 1776 খৃঃ, মৃত্যু 1856 খৃঃ। উদ্ভাবিত গ্যাসীয় সূত্র 'অ্যামোলেগেডোজ-ল' রসায়ন-বিজ্ঞানের প্রভূত অগ্রগতি সম্ভব করেছে।

অ্যামোলেগেডোজ-ল — বিজ্ঞানী অ্যামোলেগেডোর নির্ধারিত নিয়ম বা তথ্য। তথ্যটা হলো এই যে, একই তাপ ও চাপে সমান আয়তনের সকল গ্যাসের মধ্যেই সর্বদা সমান সংখ্যক গ্যাসীয় অণু থাকবে।

অ্যাম্পিয়ার — তড়িৎ-প্রবাহ পরিমাপের একক; ফরাসী বৈজ্ঞানিক অ্যাম্পিয়ারের নামানুসারে। এক অ্যাম্পিয়ার মানে, সিলভার-নাইট্রেট দ্রবের মধ্যে যে-টুকু তড়িৎপ্রবাহের ফলে প্রতি সেকেন্ডে 0.001118 গ্রাম সিলভার বা রৌপ্য ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় পৃথক হয়ে যায়।

অ্যাম্পিউল — মুখবন্ধ ক্ষুদ্র কাঁচপাত্র, যার মধ্যে বিভিন্ন ঔষধের দ্রবণ

অ্যাম্পিউল

সংরক্ষিত করে জীবাণু সংক্রমণের আশঙ্কা দূর করা হয়।

অ্যামফাস — দানায়ুক্ত বা স্ফটিকাকার নম্র এমন; যে কঠিন পদার্থের কোন রকম নির্দিষ্ট আকারের দানা বা স্ফটিক (ক্লস্টাল ↑) নেই, যেমন—কাঁচ, রজন, রাবার ইত্যাদি।

অ্যামাল্গাম — পারদ-সংকর; মার্কান ↑ বা পারা সংযুক্ত মিশ্র-ধাতু

(অ্যালয় ↑) । প্রায় সব ধাতুর সঙ্গেই পারদের ধাতু-সংকর হয়, কিন্তু লোহার সঙ্গে পারা মেশে না । স্বর্ণরেণু মিশ্রিত পাথর বা বালি থেকে অ্যামাল্গাম প্রক্রিয়ায় স্বর্ণ পৃথক করা যায় ।

অ্যামাটল — তীব্র বিস্ফোরক পদার্থ বিশেষ ; সাধারণতঃ 80% অ্যামোনিয়াম নাইট্রেট ও 20% টি. এন. টি (T. N. T.) ↑, অর্থাৎ ট্রাইনাইটো-টলুইন-এর সংমিশ্রণে এই বিস্ফোরক পদার্থ প্রস্তুত হয় ।

অ্যামাইড — বিভিন্ন অ্যামাইন-ঘটিত রাসায়নিক পদার্থ ; অ্যামোনিয়ার ↑ রাসায়নিক সংযোগে উৎপন্ন বিভিন্ন যৌগিক । কোন জৈব অ্যাসিড র্যাডিকাল ↑ দিয়ে অ্যামোনিয়ার (NH₃) এক বা একাধিক হাইড্রোজেন পরমাণু বিচ্যুত করে যে-সব জৈব রাসায়নিক পদার্থ গঠিত হয় তাদের বলে **অ্যামাইড** ; যেমন—অ্যাসিট্যামাইড, CH₃CONH₂ ।

অ্যাম্ফিবিয়া — জীব সৃষ্টির ক্রম-বিকাশের ধারায় মৎস্য ও সরীসৃপের মাঝামাঝি পর্যায়ের প্রাণী, যেমন — ব্যাং, শামুক, কচ্ছপ



অ্যাম্ফিবিয়া

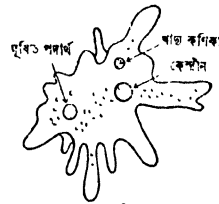
প্রভৃতি উভচর জীব-শ্রেণী ।

অ্যামমিটার — বিদ্যুৎপ্রবাহ পরিমাপের যন্ত্র-বিশেষ ; যান্ত্রিক কৌশলে

এর সাহায্যে অ্যাম্পিয়ার ↑ এককে তড়িৎপ্রবাহ মাপা হয় ।

অ্যামিথিষ্ট — বেগুণী রং-এর এক রকম বালুকা-প্রস্তর বা কোয়ার্টজ ↑ ; স্ফটিকাকার উজ্জ্বল বর্ণের প্রস্তর বিশেষ, রাসায়নিক হিসাবে অবিদ্রুত প্রাকৃতিক (SiO₂) সিলিকন-ডাইঅক্সাইড ↑ ।

অ্যামিবা — এক প্রকার আণুবীক্ষণিক জীবাণু । এক-কোষী প্রাথমিক জীব ; প্রস্থে এরা এক ইঞ্চির প্রায় একশ ভাগের এক ভাগ । একটা থেকে দুটা,



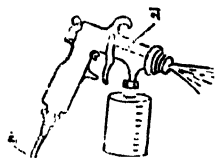
অ্যামিবা

দুটা থেকে চারটা, এভাবে নিজ দেহ ভেঙ্গে ভেঙ্গে এরা বংশ বৃদ্ধি করে । এদের দেহ জেলির মত থলুথলে পদার্থে গঠিত । দেহের বিভিন্ন অংশ বাড়িয়ে বাড়িয়ে এরা এগিয়ে চলে ।

অ্যামোনিয়া — এক রকম উগ্র গন্ধ-বিশিষ্ট গ্যাস, জলে দ্রবণীয় । হাইড্রোজেন ও নাইট্রোজেন গ্যাসের মিলনে উৎপন্ন একটি গ্যাসীয় যৌগিক । আণবিক সূত্র NH₃ ; এর জলীয় দ্রবে থাকে অ্যামোনিয়াম হাইড্রক্সাইড, NH₄OH ; ক্ষারধর্মী পদার্থ । বায়ু-মণ্ডলের নাইট্রোজেনকে বিশেষ প্রক্রিয়ায় অ্যামোনিয়ার রূপান্তরিত

করা যায়। কমলা থেকে কোল-
গ্যাস ↑ তৈরীর সময় উপজাত পদার্থ
হিসেবেও প্রচুর অ্যামোনিয়া পাওয়া
যায়। জমির সার ও বিভিন্ন বিস্ফোরক
পদার্থ তৈরী করবার কাজে যথেষ্ট
দরকার। শীতল কক্ষ বা রেফ্রিজারেটর ↑
যন্ত্র তৈরী করতেও প্রচুর তরলায়িত
অ্যামোনিয়া লাগে।

অ্যারোগ্রাফ — জিনিসপত্রে রং
করবার জন্তে ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র-
বিশেষের ব্যবহারিক নাম। এর সাহায্যে
বিভিন্ন জিনিসের উপর সমানভাবে



অ্যারোগ্রাফ

রং - এ র
পা ত্ ল
আ স্ত র ণ
দে ও য়া

যায়। যন্ত্রের স্ফুটন-মুখে তরল রং
বাষ্পাকারে নির্গত হয়। এর 'ব' নল
পথে বাতাস প্রবেশ করানো হয়, তার
চাপে 'ন' ছিদ্রপথে রং স্ফুটন করিকায়
বেরিয়ে জিনিসে লাগে।

অ্যারোনটিক্স — বেলুন, এরোপ্লেন
প্রভৃতির সাহায্যে গগন-পর্যটন সংক্রান্ত
বিবিধ তাত্ত্বিক বিজ্ঞান।

অ্যালকেমি — প্রাচীন যুগের 'কিমিয়া'
বা রসায়নবিদ্যা। সেকালে (পঞ্চম ও
ষষ্ঠ শতাব্দীতে) এক শ্রেণীর তথাকথিত
বিজ্ঞানী যে-সব কোশলে প্রধানতঃ
নিকৃষ্ট ধাতুকে স্বর্ণে রূপান্তরিত করতে
চেষ্টা করেছিলেন। এই অ্যালকেমিষ্টরা

রসায়নবিদ্যার সঙ্গে নানা রকম তন্ত্রমন্ত্র,
যাদুবিদ্যা, জ্যোতির্বিদ্যা সব মিশিয়ে
এক অদ্ভুত উপায়ে 'জীবন-রসায়ন' ও
'পরশপাথর' আবিষ্কারের এক চেষ্টায়
নিয়োজিত ছিলেন। প্রকৃতির বিভিন্ন
বস্তু ও ব্যবহার বিশেষ যোগাযোগে
মানুষের ব্যাধিশূন্য দীর্ঘজীবন লাভ
ও ঐশ্বর্য বৃদ্ধি করবার উপায় বার করাই
ছিল তাঁদের কাম্য। ক্রমে জ্ঞান-
বিজ্ঞানের উন্নতি ঘটতে এঁদের এই
উদ্ভট প্রচেষ্টা অবাস্তব প্রতিপন্ন হয়
এবং অ্যালকেমি যুগ শেষ হয়।

অ্যালকালি — ক্ষারধর্মী পদার্থসমূহ ;
কতকগুলো ধাতুর হাইড্রক্সাইড ↑।
জলে দ্রবণীয়। অ্যালকালি পদার্থ-
গুলি অ্যাসিডের শক্তি প্রশমিত করে,
উভয়ের রাসায়নিক মিলনে বৌগিক
পদার্থ সৃষ্টি হয়। সোডিয়াম, পটাসিয়াম,
লিথিয়াম ↑ প্রভৃতিকে বলে অ্যাল-
কালি ধাতু; কার্বন, এদের হাইড্রক্সাইড
বৌগিকই হলো অ্যালকালি।

অ্যালকালয়েড — বিভিন্ন উদ্ভিদ
থেকে যে-সব জৈব রাসায়নিক পদার্থ
পাওয়া যায়। নিকোটিন ↑ কুইনিন ↑,
কোকেন ↑, মর্ফিন ↑ প্রভৃতি সবই
এরূপ উদ্ভিদজাত অ্যালকালয়েড। এদের
সকলেরই একটি উপাদান নাইট্রোজেন,
আর এরা সামান্য কিছু অ্যালকালি বা
ক্ষারধর্মী হয়। এজন্য বাংলায় এদের
বলা হয় **উপক্ষার**। জীবদেহের উপর
এদের বিশেষ বিশেষ ভেষজ গুণ
প্রকাশ পায়।

অ্যালজি — অপুঙ্ক উদ্ভিদ বিশেষ, শৈবালশ্রেণী। এদের প্রকৃত মূল থাকে না; মূলের মত একটা অংশ এঁটে পাথরের উপরেও জন্মায়। জলজ অ্যালজিও অনেক আছে। জলজ ও স্থলজ শত শত প্রকারের অ্যালজি বা ‘শেওলা’ দেখা যায়।

অ্যালজাত্রা — বীজগণিত; বিভিন্ন গাণিতিক সমাধানের জন্তে অনির্দিষ্ট সংখ্যার প্রতীক চিহ্নের সাহায্যে সাধারণ সূত্র নির্ণয়ের গণিতশাস্ত্র। মিশরীয়গণ তিন হাজার বছরেরও আগে এই সূত্র-গণিত বা বীজগণিত উদ্ভাবন করেন বলে কথিত হয়। প্রাচীন ভারতেও এর প্রভূত প্রসার ও উন্নতি ঘটেছিল। একে গণিতের উন্নত স্তর বলা যায়; সংখ্যা-গণিতে যার সমাধান হঃসাধ্য, বীজগণিতের অনির্দিষ্ট প্রতীক-সূত্র প্রয়োগে তা বিশেষ সহজসাধ্য হয়ে থাকে।

অ্যালয় — সংকর ধাতু; দুই বা ততোধিক ধাতুর সংমিশ্রণে যে মিশ্র ধাতু তৈরী হয়। কখন কখন বিভিন্ন ধাতুর যৌগিক মিলন ঘটিয়ে, কখন বা কেবলমাত্র সংমিশ্রণে সংকর-ধাতু সৃষ্টি হয়ে থাকে। ধাতুর কাঠিন্য বা অগ্নি কোন বৈশিষ্ট্য বৃদ্ধি করে বিশেষ কাজের উপযোগী করবার জন্তে একুপ বিভিন্ন ধাতু-সংকর তৈরী করা হয়।

অ্যালকোহল — জৈব রাসায়নিক তরল পদার্থ; বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের ↑ সঙ্গে অক্সিজেনের (হাইড্রক্সিল ↑)

মিলনে বিভিন্ন অ্যালকোহল উৎপন্ন হয়। সাধারণতঃ ইথাইল অ্যালকোহল, C_2H_5OH , বুঝায়। খেতসার, শর্করা প্রভৃতি গাঁজিয়ে (ফার্মেন্টেশন) তৈরী হয়। বর্ণহীন দাহ্য তরল পদার্থ, বলে ‘স্পিরিট অব ওয়াইন’।

অ্যালবুমেন — প্রোটিন ↑ জাতীয় পদার্থ, যা ডিমের স্বেত-অংশ এবং প্রাণী-দেহের বিভিন্ন জৈব বস্তুতে বর্তমান। আবার বিভিন্ন শস্তবীজেও বিভিন্ন অ্যালবুমেন রয়েছে— গম, রাই, বালি প্রভৃতিতে লুকোসিন নামে; মটর, সরিষা প্রভৃতিতে লিগোমেলিন নামে পরিচিত পৃথক পৃথক শ্রেণীর অ্যালবুমেন আছে।

অ্যালাম — ফটিকরি; পটাসিয়াম সাল্ফেট ও অ্যালুমিনিয়াম সাল্ফেট মিলে 24-টি জলীয় অণু নিয়ে এর উৎপত্তি হয়ে থাকে; $(K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O)$; একে বলে **পটাস অ্যালাম**। ফটিকাকার, জলে দ্রবণীয়। এর সাহায্যে জলের ময়লা



অ্যালাম

খিতিয়ে পড়ে। রঞ্জক পদার্থ, অগ্নিরোধক দ্রব্য ও অগ্নি নানা শিল্পদ্রব্য প্রস্তুত করতে এর দরকার হয়। সাধারণতঃ অ্যালাম বলতে পটাসিয়াম অ্যালুমিনিয়াম সাল্ফেট বুঝালেও রাসায়নিক হিসেবে একই গঠনের বিভিন্ন লবণ (সল্ট ↑) মিলিত হয়ে যে ফটিকাকার যৌগিক পদার্থ গঠিত হয় তাকেই বলা হয়

অ্যালাম; যেমন, ফেরিক-অ্যালাম,
ক্রোম-অ্যালাম ↑ ইত্যাদি।

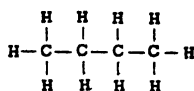
অ্যালার্জি — বিশেষ বিশেষ প্রোটিন ↑
পদার্থের প্রভাবে দেহের আকস্মিক
অসুস্থতা লক্ষিত হয়, যেমন — কোন
কোন লোক ডিমের স্বেতাংশ সামান্য
পরিমাণে খেলেও অসুস্থ হয়ে পড়ে,
একেই বলে অ্যালার্জি অবস্থা। কারো
ছদ্ম নয় না, কারো মাংস, — অ্যালার্জি
দেখা দেয়। কেবল খাওয়াই নয়, কোন
বিশেষ বস্তুর সংস্পর্শে, বা ঘ্রাণেও
কারো কারো নানা রোগের উপসর্গ
প্রকাশ পায়। মোট কথা, কোন বস্তু
বিশেষের প্রভাবে দেহের সংবেদনশীল
বৈশিষ্ট্যের আকস্মিক প্রকাশকেই বলা
হয় অ্যালার্জি।

অ্যালিমেন্টারি ক্যানাল — খাওয়ারালি;
ভুক্ত খাদ্যবস্তুর পরিচালন-পথ। মুখ-
গহ্বর থেকে যে দীর্ঘ নলপথ পাকস্থলী
ও অন্ত্রাদি (ইন্টেস্টাইন ↑) সহ
মলদ্বার পর্যন্ত প্রসারিত। সাধারণতঃ
মানুষের অ্যা. ক্যা. দৈর্ঘ্য প্রায়
30 ফুট হয়ে থাকে।

অ্যালিকোট পার্ট — কোন রাশির
পূর্ণসংখ্যায় সম্পূর্ণ বিভাজ্য অংশ। যে
সংখ্যা কোন বৃহত্তর সংখ্যার গুণনীয়ক,
যেমন — 2 হলো 10 এর একটা
অ্যা. পা.; কিন্তু 3 নয়।

অ্যালিফেটিক কম্পাউণ্ড — যে সব
জৈব রাসায়নিক যৌগিকের আণবিক
সংগঠনে কার্বন-পরমাণুর সারিবদ্ধ

(চক্রাকার নহে) সংযোগ থাকে,
যেমন—ইথেন ↑, CH_3CH_3 ; বুটেন,



অ্যালিফেটিক
কম্পাউণ্ড

$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot$
 $\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot$,
ইত্যাদি; কিন্তু,
বেনজিন ↑
 C_6H_6 , নহে।

আসিটিক ↑ আসিড, আসিটোন ↑
প্রভৃতিও এই শ্রেণীর যৌগিক।

অ্যালুমিনিয়াম — নগ্নানীত; কর্দম
মৃত্তিকাদি যে-সব পদার্থ নদীস্রোতে
বাহিত হয়ে এসে একস্থানে সঞ্চিত
হয়, যেমন—‘অ্যালুমিনিয়াম ক্রে’ হলো
নদীবাতিত কর্দম। এসব পদার্থকে
আবার কখন কখন এক কথায় বলে
অ্যালুমিনিয়াম।

অ্যালোট্রপি — পৃথক ভৌত-ধর্ম ও
আকার বিশিষ্ট একই মৌলিক পদার্থ
(বহুরূপ)। দৃশ্যতঃ বাহ্যিক বিভিন্নতা,
কিন্তু রাসায়নিক ধর্মে অভিন্ন পদার্থ;
যেমন—সালফার ↑ বা গাংকের নানা
রকম অ্যা-পি. আছে।

অ্যালুমিনিয়াম — মৌলিক ধাতু;
সাদা, হালকা ও উৎকৃষ্ট তড়িৎ-
পরিবাহী পদার্থ। সাংকেতিক চিহ্ন
Al; পারমাণবিক ওজন 26.97,
পারমাণবিক সংখ্যা 13; প্রধানতঃ
বক্সাইট নামক এক রকম খনিজ
থেকে নিষ্কাশিত হয়। হাল্কা বলে
অ্যালুমিনিয়ামের বিভিন্ন ধাতুসংকর
নানা কাজে, বিশেষতঃ বিমানপোত
তৈরী করতে প্রচুর ব্যবহৃত হয়ে

থাকে। অ্যালুমিনিয়ামে গৃহস্থালীর নানা রকম তৈজসপত্র ও বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদি তৈরী করা হয়।

অ্যালুমিনা—অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, Al_2O_3 ; বক্সাইট ↑, কোরাণ্ডাম ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন খনিজ প্রস্তুত্রে প্রাকৃতিক অবস্থায় থাকে।

অ্যালুমিনিয়াম - ব্রাস — পিতল বা ব্রাস ↑ প্রধানতঃ তামা ও দস্তার মিশ্রণে তৈরী একটি সংকর-ধাতু। এর সঙ্গে সামান্য অ্যালুমিনিয়াম মিশিয়ে এই বিশেষ সংকর-ধাতুটা তৈরী হয়।

অ্যালুমিনিয়াম - ব্রোঞ্জ — ব্রোঞ্জ প্রধানতঃ তামা ও টিনের সংকর-ধাতু; এর সঙ্গে সামান্য (4% থেকে 13%) অ্যালুমিনিয়াম মিশিয়ে যে সংকর-ধাতু তৈরী হয়।

অ্যাস্কর্বিিক অ্যাসিড— সাধারণতঃ ভিটামিন-সি নামে পরিচিত একটি খাদ্য-প্রাণ। সাদা ক্ষুদ্র স্ফটিকাকার পদার্থ। বিভিন্ন ফল ও তাজা শাক সজ্জিতে পাওয়া যায় (ভিটামিন ↑)।

অ্যাস্ফাল্ট — আলকাতারার মত কালো আঠালো এক রকম পদার্থ; এর প্রধান উপাদান হলো বিটুমেন ↑। সাধারণ কথায় একে বলে পিচ্চ; সহরের রাস্তা তৈরীর কাজে ব্যবহৃত হয়। অনেক হ্রদের তলায় ও কোন কোন স্থানের চুনা-পাথর ও বেলে-পাথরের সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় অ্যাস্ফাল্ট প্রচুর পাওয়া যায়।

অ্যাস্বেস্টস—এক শ্রেণীর সিলিকেট ↑ পদার্থের বিশেষ নাম। প্রধানতঃ ক্যালসিয়াম-মাগ্নেসিয়াম সিলিকেট ও অত্যন্ত ধাতব সিলিকেট বা বালুকাতির মিলনে উৎপন্ন একটা রাসায়নিক পদার্থ। জিনিসটা অদাহ্য বলে অগ্নি-নিরোধক দ্রব্যাদি প্রস্তুত করতে ব্যবহৃত হয়। বিভিন্ন আঁসযুক্ত জিনিসের সঙ্গে মাথিয়ে মিশিয়ে নানা আকারের অদাহ্য অ্যাস্বেস্টস সিট তৈরী হয়ে থাকে।

অ্যাসিটোন — তরল জৈব রাসায়নিক পদার্থ, CH_3COCH_3 ; বর্ণহীন, দাহ্য, স্ফুটন গন্ধযুক্ত। স্ফুটনাংক 56.5° সেন্টিগ্রেড। অ্যাসিটোনকে কখন কখন 'ডাই'মথাইল-কিটোন' ও বলা হয়। উৎকৃষ্ট দ্রাবক পদার্থ হিসেবে বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় লাগে; বিশেষতঃ সোল্লোজ-অ্যাসিটেট রেয়ন ↑, অর্থাৎ কৃত্রিম রেশম তৈরীর জগে এর বিশেষ প্রয়োজন। চৰি ও রজন জাতীয় পদার্থ অ্যাসিটোনে গলে যায়।

অ্যাসিটিক অ্যাসিড — বর্ণহীন তরল অম্ল-পদার্থ। রাসায়নিক সূত্র CH_3COOH ; ভিনিগারের ↑ মধ্যে পাওয়া যায় বলে একে 'ভিনিগার-অ্যাসিড'ও বলা হয়। উপযুক্তরূপে ঠাণ্ডা করলে জমে যায়, তখন একে 'গ্ল্যাসিয়াল' অ্যাসিটিক অ্যাসিড বলে। বিবিধ রাসায়নিক শিল্পে এর যথেষ্ট দরকার। বিভিন্ন ধাতব পদার্থের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনে বিভিন্ন

অ্যাসিটেট সল্ট ↑ তৈরী হয়; যেমন—
লেড অ্যাসিটেট, যাকে ‘স্নগার-অব-
লেড’ বলে; রঞ্জন-শিল্পে যথেষ্ট দরকার
হয়। কৃত্রিম রেশম (অ্যাসিটেট-
সিল্ক ↑) শিল্পে অ্যাসিটিক অ্যাসিড
একটি বিশেষ প্রয়োজনীয় উপাদান।

অ্যাসিটিলিন—বর্ণহীন, দাহ্য, বিষাক্ত
গ্যাসীয় পদার্থ, C_2H_2 ; গ্যাসটা
জ্বালালে বেশ উজ্জ্বল আলো ছড়ায়।
সাধারণ কার্বাইড ↑ গ্যাস-বার্গারে এই
অ্যাসিটিলিন গ্যাসই জ্বালানো হয়।
ক্যালসিয়াম কার্বাইডে ↑ জ্বল দিলে
রাসায়নিক প্রক্রিয়ার ফলে গ্যাসটা
উৎপন্ন হয়; $CaC_2 + 2H_2O =$
 C_2H_2 (অ্যাসিটিলিন) + $Ca(OH)_2$
(ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড ↑ বা চুন)।
ওয়েল্ডিং-এর কাজে অক্সি-অ্যাসিটিলিন
ফ্লেম ↑ সৃষ্টি করতে এর প্রয়োজন হয়।

অ্যাসিটেট সিল্ক—কৃত্রিম রেশম;
আম্বকাল ইহারেয়ন ↑ নামে পরিচিত।
তুলা, কাঠের গুঁড়া প্রভৃতি সেলুলোজ
জাতীয় পদার্থের উপর অ্যাসিটিক
অ্যাসিডের রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে
এক রকম সাদা নরম পদার্থের সৃষ্টি
হয়; এই পদার্থটা হলো সেলুলোজ
অ্যাসিটেট ↑। যন্ত্রের সাহায্যে এর
থেকে সূক্ষ্ম সূত্র তৈরী হয় এবং সেই
সূতায় রেশমের মত বস্ত্রাদি বোনা
হয়। এই হলো কৃত্রিম রেশম, বা
‘আর্টিফিশিয়াল সিল্ক’।

অ্যাসিড—অম্ল, তেজাব (হিন্দী);
কোন ধাতুর সংস্পর্শে যে-পদার্থের

হাইড্রোজেন-পরমাণু বিমুক্ত হয়ে যায়,
আর ওই ধাতুর পরমাণু তার স্থান
অধিকার করে ধাতব যৌগিক পদার্থের
সৃষ্টি করে। অধিকাংশ অ্যাসিডের
স্বাদ অম্ল; এর সংস্পর্শে বিভিন্ন বস্তু
পুড়ে ক্ষয়ে যায়। যে কোন অ্যাসিডের
সংস্পর্শে নীল-লিটমাস (একটি উদ্ভিজ্জ
রাসায়নিক পদার্থ) লাল হয়ে যায়।
অ্যাসিড মাত্রেরই হাইড্রোজেন একটি
অপরিহার্য উপাদান। এর জলীয়
দ্রবে ওই হাইড্রোজেন আয়নায়িত হয়ে
পড়ে, এবং কোন ধাতব বেসের ↑
সংস্পর্শে সহজেই বিমুক্ত হয়ে যায় এবং
বিভিন্ন সল্টের উৎপত্তি ঘটে।

অ্যাসিড-সল্ট—অ্যাসিডের সঙ্গে
কোন ধাতুর মিলনে বিভিন্ন রাসায়নিক
যৌগিক পদার্থ (সল্ট ↑) তৈরী হয়
এবং হাইড্রোজেন বিমুক্ত হয়ে যায়।
যদি অ্যাসিডের সবটা হাইড্রোজেন-
অণু বিমুক্ত না হয়ে কিছুটা ওই সল্টে
থেকে যায়, তবে তাকে বলা হয়
অ্যাসিড-সল্ট; যেমন, $NaHCO_3$
সোডিয়াম বাই-কার্বনেট।

অ্যাসে—কোন খনিজ প্রস্তর বা ধাতু-
সংকরে কত শতাংশ ধাতু (বিশেষতঃ
স্বর্ণ বা রৌপ্য) আছে তার বিশ্লেষণ।
‘অ্যাসে’ বিশ্লেষণের প্রক্রিয়া হ্রস্কম
—শুদ্ধ বিশ্লেষণ ও তরল বিশ্লেষণ। স্বর্ণ
বা রৌপ্যের শুদ্ধ বিশ্লেষণে চূর্ণিত
খনিজের বা ধাতুসংকরের সঙ্গে লেড-
অক্সাইড ↑ মিশিয়ে উত্তপ্ত করা হয়,
সঙ্গে দেওয়া হয় চারকোল ↑ ও জিঙ্ক

ক্লোরাইড ↑ জাতীয় একটা ক্লাস্ক ↑ ।
উত্তাপের ফলে গলিত মেড (সিসা)
স্বর্ণ বা রৌপ্যের কণিকা-সহ পাত্রের
তলদেশে সঞ্চিত হয় । তরল ‘অ্যাসে’
বিলম্বে নাইট্রিক অ্যাসিড ↑ প্রভৃতির
সাহায্যে খনিজটিকে দ্রবীভূত করা
হয়, আর সেই দ্রবণ থেকে ধাতুকে
উপযুক্ত উপায়ে অধঃপাতিত করা হয় ।

অ্যাক্টার, অ্যাক্টো — নক্ষত্র ; নক্ষত্র
সম্বন্ধীয় বা নক্ষত্রের অন্তরূপ ; যেমন,
অ্যাক্টারয়েডস — গ্রহ-কণিকাপুঞ্জ ।
অ্যাক্টো নে ভি গে স ন — আকাশে
নক্ষত্রের অবস্থান দৃষ্টে দিগ্‌নির্ণয় করে
জাহাজ বা বিমানপোত চালনা ।

অ্যাক্টোফিজিক্স — গ্রহ-নক্ষত্রের
গঠন, উপাদান, ঔজ্জ্বল্য, গতিপ্রকৃতি
প্রভৃতি বিষয়ক গবেষণা বিজ্ঞান ।

অ্যাক্টোনটিক্যাল ইউনিট — পৃথিবী
থেকে সূর্যের গড় দূরত্বকে একক ধরে
নিষ্পন্ন অনেক সময় জ্যোতির্বিজ্ঞানের
সাধারণ গণনা দি করা হয় । এই
একককে বলে অ্যাক্টো. ইউ. ; মোটামুটি
92,900,000 মাইল । বিভিন্ন গ্রহ-
নক্ষত্রের দূরত্ব নির্ণয়ে কখন কখন এই
একক ব্যবহৃত হয়ে থাকে ।

অ্যাক্টোলজি — জ্যোতিষশাস্ত্র,
মানব জীবনের শুভাশুভ বিভিন্ন গ্রহের
প্রাকোপ ও প্রভাবে নিয়ন্ত্রিত হয় বলে
যে বিশ্বাস গড়ে উঠেছে তৎসম্বন্ধীয়
শাস্ত্র । জ্যোতিষশাস্ত্রের বিচার প্রত্যক্ষ
পরীক্ষাসম্মত ও যুক্তিসহ নয় বলে
আধুনিক বিজ্ঞানে অস্বীকৃত ।

অ্যাক্টোনমি — জ্যোতির্বিজ্ঞা : গ্রহ
নক্ষত্রাদির গতি-প্রকৃতি, অবস্থান ও
অবস্থাদি সম্পর্কীয় পর্যবেক্ষণ-লব্ধ
বিবিধ তথ্যাদি বিজ্ঞানের যে শাখায়
আলোচিত হয় ।

অ্যাক্টারয়েডস — গ্রহপুঞ্জ ; মঙ্গল ও
বৃহস্পতি গ্রহদ্বয়ের কক্ষ-পথের মধ্যবর্তী
একটি নির্দিষ্ট কক্ষে প্রায় দেড় হাজার
ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র গ্রহ এক সজে সূর্যকে
প্রদক্ষিণ করছে ; এদের বলে
অ্যাক্টারয়েডস বা গ্রহপুঞ্জ । এগুলোর
কোনটারই ব্যাস 300 মাইলের
বেশী নয় ।

অ্যাক্টিগ্‌মেটিজম — চোখের বা
কোন লেন্সের উপরিভাগের বক্রতা
প্রয়োজনানুরূপ না হওয়ার জন্তে যে
দৃষ্টিদোষ ঘটে । এরূপ লেন্সে
প্রতিফলিত আলোকরশ্মি বিভিন্ন
ফোকাসে ↑ সংহত হয় ; এ-জন্তে দৃষ্ট
বস্তু এবড়ো থেবড়ো দেখায় । এই
ত্রুটিকে বলে অ্যাক্টিগ্‌মেটিজম । চোখের
এরূপ দোষ সিলিন্ড্রিক্যাল লেন্সের
চশমা ব্যবহার করে দূর করা যায় ।

অ্যাম্পিরিন — সাদা কঠিন পদার্থ ;
এর রাসায়নিক নাম অ্যাসিটাইল-
সেলিসাইলিক অ্যাসিড । প্রায় 133°
সেন্টিগ্রেড তাপে গলে যায় । বেদনা-
নাশক ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয় ;
এর অ্যানালজেসিক ↑ এবং অ্যাক্টি-
পাইরেটিক ↑ উভয় গুণই বিশেষভাবে
বর্তমান । মাথা-ধরা ও ব্যথা-বেদনাক্ত
বিশেষ ফলপ্রদ ।

অ্যাস্টেটিক কয়েলস — বৈদ্যুতিক

তার-কুণ্ডলীর এক রকম ব্যবস্থা ; সূক্ষ্ম তড়িৎ-স্রোতাদিতে ব্যবহৃত হয়। এর জন্তে একটা ধাতব তার-কুণ্ডলী এমন-ভাবে স্থাপিত হয় যাতে এর মধ্য দিয়ে তড়িৎ-প্রবাহ চালালে যে চৌম্বক-শক্তি উৎপন্ন হয়, তা আবার নিকটস্থ কোন চৌম্বকীয় ক্ষেত্রের বিপরীত শক্তির প্রভাবে পরস্পর শক্তিশূন্য হয়ে পড়ে।

আ

...**আইট**—সাল্ফিউরাস (H_2SO_3), নাইট্রাস (HNO_2) প্রভৃতি অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় ধাতব ‘...আইট’ সল্ট উৎপন্ন হয়, যেমন — সোডিয়াম সাল্ফাইট (Na_2SO_3), পটাশিয়াম নাইট্রাইট (KNO_2) প্রভৃতি। আর সাল্ফিউরিক (H_2SO_4), নাইট্রিক (HNO_3) প্রভৃতি অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয় ধাতব ‘...য়েট’ সল্ট ; যেমন — সোডিয়াম নাইট্রেট ($NaNO_3$), পটাশিয়াম সাল্ফেট (K_2SO_4) ইত্যাদি। এই দুই শ্রেণীর সল্টের প্রভেদ মাত্র তাদের সংগঠক অক্সিজেন-পরমাণুর সংখ্যায়।

...**আইটিস** — কোন অঙ্গের প্রদাহ বুঝাতে বিশেষ বিশেষ শব্দের পরে এই উপসর্গ যুক্ত হয় ; যেমন—**গ্যাস্ট্রাইটিস** মানে পাকস্থলীর প্রদাহজনিত রোগবিশেষ; এ-রকম **ল্যারেঞ্জাইটিস**

ল্যারিংস-এর ↑ প্রদাহ ; **ডার্মাইটিস** চর্মের (ডার্মিস ↑) প্রদাহ।

আইডোফর্ম — বীজঘ্ন রাসায়নিক পদার্থ ; হলদে, ক্ষটিকাকার কঠিন বস্তু। জলে অদ্রবণীয়, কিন্তু ইথার ↑, অ্যালকোহল ↑ প্রভৃতিতে গলে যায়। একটা বিশেষ তীব্র গন্ধের জন্ত পরিচিত। বীজাণু-প্রতিরোধক হিসেবে ক্ষতস্থানে লাগানো হয়।

আই-পিস — অণুবীক্ষণ, দূরবীক্ষণ প্রভৃতি যন্ত্রে দর্শকের চোখের কাছে যে লেন্স ↑ সংলগ্ন থাকে। অবজেক্টিভ ↑ লেন্সের ভিতর দিয়ে দৃশ্য বস্তুর প্রতিবিম্ব এসে এই ‘আই-পিস’ লেন্সের মধ্য দিয়ে বর্ধিতাকারে দর্শকের চোখে প্রতিকলিত হয়।

আইডিয়াল গ্যাস—আদর্শ গ্যাস। বায়বীয় পদার্থের আয়তন, চাপ ও তাপের পারস্পরিক সম্বন্ধ বিভিন্ন সূত্রানুযায়ী (চার্লস-ল ↑, বয়েলস-ল ↑) মোটামুটি নির্ধারিত হয় ; কিন্তু অতি সতর্ক পরীক্ষায় প্রমাণিত হয়েছে যে, সূত্রগুলি সর্বত্র সম্পূর্ণ খাটে না, বিভিন্ন গ্যাসে কিছু কিছু ব্যতিক্রম লক্ষিত হয়ে থাকে। তথাপি নানা রকম রাসায়নিক তথ্য প্রকাশের সুবিধার জন্ত ঐ সব সূত্র নির্ভুল ধরে নিয়ে বিজ্ঞানীগণ শেষে আদর্শ গ্যাসের কল্পনা করেছেন, যাতে ঐ সব সূত্র যেন সম্পূর্ণরূপে খাটে। প্রকৃতপক্ষে এরূপ কোন আদর্শ বা আইডিয়াল গ্যাস ছিলত ; হাইড্রোজেন ও নাইট্রোজেন

গ্যাস কতকটা এর কাছাকাছি। এই কাল্পনিক 'আইডিয়াল গ্যাস'কে কখন কখন পারফেক্ট গ্যাসও বলা হয়।

আইনস্টাইন, আলবার্ট — ই হু দী বংশীয় জার্মান পদার্থবিজ্ঞানী; জন্ম জার্মানীর উলম সহরে 1879 খৃঃ, মৃত্যু 1955 খৃঃ। বালাকাল কাটে মিউনিকে — শিক্ষাসমাপ্তি সুইজার-ল্যান্ডের জুরিখে। গণিতে অপরূপ প্রতিভা; পদার্থবিজ্ঞানের গবেষণায় আত্মনিয়োগ। গতিবিজ্ঞা, তাপবিজ্ঞান, মহাকর্ষ শক্তি প্রভৃতি বিষয়ে মূল্যবান গবেষণা। 1905 খৃষ্টাব্দে বিজ্ঞানে যুগান্তকারী তথ্য 'আপেক্ষিকতা বাদ' প্রকাশ এবং পদার্থ ও শক্তির অভিন্নতা প্রতিপাদনেই সমধিক প্রসিদ্ধি। সারা পৃথিবীর স্বীকৃতি ও সম্মান। 1921 খৃঃ কটো-ইলেক্ট্রোস্ট্যাটিক উপস্থাপনায় জ্ঞান পদার্থবিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ। বার্লিনে কাইজার উইলহেল্ম ইনস্টিটিউটে পদার্থবিজ্ঞান বিভাগের ডিরেক্টর। অবশেষে 1933 খৃঃ নাসী অত্যাচারে গোপনে জার্মানী ত্যাগ, বিভিন্ন দেশ ঘুরে শেষে আমেরিকার প্রিন্সটনে বসতি স্থাপন এবং তত্রত্য ইনস্টিটিউটে অধ্যাপনা। প্রিন্সটনের হাসপাতালে লোকান্তর।

আইয়োডিন — গাঢ় ধূসর বর্ণের কঠিন মৌলিক পদার্থ। পারমাণবিক ওজন 126.92, পারমাণবিক সংখ্যা 53; উদ্বায়ী পদার্থ, হাওয়ায় উন্মুক্ত বাতালে বেগুনি রংয়ের ধূমে পরিণত

হয়ে উবে যায়। জলে প্রায় গলে না; কিন্তু অ্যালকোহলে ↑ সঙ্গে সঙ্গে গলে যায় — এই দ্রবকে বলে টিংচার-আইয়োডিন, যা কাঁটা-ছেড়ায় জীবাণু-প্রতিরোধক হিসেবে লাগানো হয়। বিভিন্ন সামুদ্রিক গুল্ম ও চিলি সল্ট-পিটার ↑ নামক এক টি খনিজে যৌগিক আকারে পাওয়া যায়, এবং তা থেকে বিশুদ্ধ আইয়োডিন পৃথক করা হয়। বিভিন্ন পদার্থের সঙ্গে এর যৌগিক মিলনে বিভিন্ন আইয়োডাইড সল্ট সৃষ্টি হয়। অনেক খাদ্যবস্তুতে সামান্য আইয়োডিন থাকে, খাদ্যে এর অভাবে গলগণ্ড রোগ জন্মে। বিভিন্ন আইয়োডাইড সল্ট ঔষধ হিসেবে ও আলোকচিত্র শিল্পে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়।

আইস—বরফ; জলের কঠিন অবস্থা। তাপ হ্রাস পেয়ে 0° ডিগ্রি সেন্টি-গ্রেডে ↑ নেমে এলে জল জমে বরফ হয়ে যায়। জল জমলে আয়তনে বাড়ে — কাজেই হাল্কা হয়ে বরফ জলের উপর ভেসে থাকে; নীচের জলে জলচর জীব স্বচ্ছন্দে চলাফেরা করে বেঁচে থাকতে পারে। শীতপ্রধান অঞ্চলের স্বাভাবিক তাপেই বরফ সৃষ্টি হয়, আবার রেফ্রিজারেটর ↑ প্রভৃতি যন্ত্রের সাহায্যে কৃত্রিম উপায়েও বরফ তৈরী করা যেতে পারে।

আইসল্যাণ্ড স্পার — এক রকম প্রস্তর বিশেষ; স্বচ্ছ ফটিকাকার ক্যালসিয়াম কার্বনেট ↑। পদার্থটির

একটা বিশেষ গুণ এই যে, এর মধ্যে দিয়ে পরিচালিত হলে আলোকরশ্মি



আইস্‌ল্যাণ্ড স্পার

পোলারাইজড ↑
হয়, অর্থাৎ
আলোকের
তরঙ্গ-স্পন্দন সব
একমুখী হয়ে

পড়ে। আলোক-তরঙ্গের এই গতি-নিয়ন্ত্রণের ক্ষমতাকে বলে পোলারাইজিং এফেক্ট। আইস্‌ল্যাণ্ড স্পারের মধ্যে আবার আলোকরশ্মির একাধিক প্রতিসরণও কখন কখন হয়ে থাকে। এসব বৈশিষ্ট্যের জন্তে যন্ত্রাদিতে এর কৃষ্টাংশ ব্যবহৃত হয়।

আইস্পরেট — বায়ুমণ্ডলের স্বাভাবিক চাপে ঠিক যে-তাপমাত্রায় জল জমে বরফ হতে শুরু করে; অথবা কথায় বলা যায়, যে তাপমাত্রায় (টেম্পারেচার ↑) বরফ গলতে শুরু করে। বায়ুমণ্ডলের স্বাভাবিক চাপে (বারোমিটার ↑) এই তাপমাত্রা হলো 0° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড ↑।

আইসোগোনিক লাইন — পৃথিবীর ভৌগোলিক উত্তর ও চুম্বকীয় উত্তরের (ম্যাগনেটিক নর্থ ↑) মধ্যের ব্যবধান (ম্যাগনেটিক ডিভিয়েশন ↑) যে সব স্থানে সমান মানচিত্রে তাদের সংযোজক রেখা। সম-চৌম্বক রেখা।

আজিউলেটা — খুর সমন্বিত পদবিশিষ্ট প্রাণিকুল, যেমন—গরু, ঘোড়া, হরিণ, ছাগল প্রভৃতি।

আইসোটোপ — বিশেষ অবস্থায় কোন কোন মৌলিক পদার্থের কতক-গুলো পরমাণুর ওজন বদলে যায়, অথচ পারমাণবিক সংখ্যা সমান থাকে। এরূপ পরমাণুকে ওই মৌলিক পদার্থের আইসোটোপ বলা হয়। আইসোটোপের পারমাণবিক ওজন ব্যতীত আর সব রকম রাসায়নিক ধর্ম সর্বাংশে ওই মৌলিক পদার্থের মতই থাকে। একই মৌলিক পদার্থের বিভিন্ন পারমাণবিক ওজনের বিভিন্ন আইসোটোপ হতে পারে। পরমাণুর কেন্দ্রীর নিউট্রন সংখ্যার হ্রাস-বৃদ্ধির ফলেই আইসোটোপের সৃষ্টি হয়। যে-সব পরমাণুর কেন্দ্রীতে সমসংখ্যক নিউট্রন থাকে তারা একই শ্রেণীর আইসোটোপ। অনেক স্বাভাবিক মৌলিক পদার্থের মধ্যে তার বিভিন্ন আইসোটোপ মিশ্রিত থাকতে পারে; বিভিন্ন কোশলে আইসোটোপ তৈরীও করা যেতে পারে।

আইসোটোপিক ওয়েট — অক্সিজেন গ্যাসের আইসোটোপের ওজন 16 ধরে নিয়ে কোন মৌলিক পদার্থের নির্দিষ্ট আইসোটোপের পারমাণবিক ওজন তুলনা করা হয়। কোন আইসোটোপের এই তুলনা-মূলক পারমাণবিক ওজনকে বলে আইসোটোপিক ওয়েট। এই ওজন প্রায়ই পূর্ণ সংখ্যায় প্রকাশিত হয়; একে আইসোটোপের মাস্ ↑ (mass) বা ভর-সংখ্যাও বলে।

আইসোট্রোপাস — সমকালব্যাপী, যেমন — পেণ্ডুলামের ↑ দোলন-কাল। পৃথিবীর আকর্ষক গতির ব্যাপ্তিকালও সর্বদা সমান, অর্থাৎ আইসোট্রোপাস।

আইসোটোনিক — সম অস্মস্-শক্তি বিশিষ্ট (অস্মোসিস ↑); যেমন— ‘আইসোটোনিক লিকুইড্‌স্’ হলো যে-সব দ্রবে দ্রাবক ও দ্রাব্যের আণবিক অমুপাত সমান থাকে, অর্থাৎ সমান আণবিক ঘনত্ব বিশিষ্ট হয়। অধিক ঘনত্ববিশিষ্ট দ্রব অল্প ঘনত্বের দ্রব থেকে তরল দ্রাবক ধীরে ধীরে টেনে নিয়ে ক্রমে উভয়ের ঘনত্বের সাম্য বিধান করতে চায় এবং দ্রব দু’টি ধীরে ধীরে আইসোটোনিক হ’য়ে যায়।

আইসোট্রন — যে যন্ত্রের সাহায্যে তড়িৎ-চুম্বকীয় ক্ষেত্রের প্রভাবে কোন পদার্থ থেকে তার হালকা ও ভারী বিভিন্ন প্রকার আইসোটোপ ↑ সব একে একে পৃথক করা সম্ভব হয়ে থাকে।

আইসোট্রপিক — যে-সব পদার্থের শক্তি বা ধর্ম (যেমন, তাপের তারতম্যে আয়তনের হ্রাসবৃদ্ধি, বিদ্যুৎ-পরিবহন ক্ষমতা প্রভৃতি) সর্বত্র সব দিকেই সমান; যেমন — কাঁচকে বলা হয় আইসোট্রপিক পদার্থ; কিন্তু কাঠ আইসোট্রপিক নয়।

আইসোথার্ম — আবহাওয়া-নির্দেশক মানচিত্র বা নক্সায় সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় একই তাপবিশিষ্ট বিভিন্ন স্থান যেসকল রেখা টেনে দেখানো হয়। আঞ্চলিক

সম-তাপ রেখা। এদের আইসো-থার্মাল লাইন্স-ও বলে।

আইসোথার্মাল লাইন্স — আইসোথার্ম ↑

আইসোথার্মাল চেঞ্জ — সমতাপাঙ্ক পরিবর্তন; যে পরিবর্তনে পদার্থের তাপ বা উষ্ণতার কোন হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে না; যেমন—অতি মন্থর গতিতে কোন গ্যাসের আয়তন সম্প্রসারিত করলে তার উষ্ণতার বিশেষ কোন পরিবর্তন হয় না (যেমন হয় দ্রুত সম্প্রসারণ বা সংকোচনে)। কোন কোন রাসায়নিক প্রক্রিয়ায়ও এরূপ আইসোথার্মাল বা সমতাপ পরিবর্তন হ’য়ে থাকে।

আইসোপোডা — সামুদ্রিক জীবের এক বিশেষ শ্রেণী; ক্ষুদ্র থলুথলে দেখে, বাইরে কোন কঠিন খোলা বা আবরণ এদের থাকে না।

আইসোপ্রিন — জৈব রাসায়নিক পদার্থ, C_3H_4 ; উদ্ভিজ্জ রাবারের ↑ গুণ ও ধর্ম এর উপরে নির্ভরশীল। আইসোপ্রিনের অণুগুলি পরস্পর শৃঙ্খলিত অবস্থায় সংবদ্ধ হ’য়ে প্রাকৃতিক পলিমারিজেনসন ↑ প্রক্রিয়ায় উদ্ভিজ্জ রাবার উৎপন্ন হয়। রাসায়নিক উপায়ে আইসোপ্রিনের পলিমারিজেনসন ঘটিয়ে কৃত্রিম রাবারও তৈরি করা যেতে পারে।

আইসোবার — আবহাওয়া-নির্দেশক মানচিত্রে যে সকল রেখা টেনে অম্লরূপ বায়বীয় (বায়ুমণ্ডলের) চাপ-

বিশিষ্ট স্থানসমূহ বোগ করে দেখানো হয়। আঞ্চলিক সম-চাপরেখা।

আইসোবার্স — সমান পারমাণবিক ওজনের বিভিন্ন পদার্থের আইসোটোপ ↑; অর্থাৎ বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের সমগোত্রীয় ও সমান ওজনের আইসোটোপ। এদের পারমাণবিক সংখ্যা (অ্যাটমিক নম্বর ↑) বিভিন্ন, কিন্তু আইসোটোপিক ওয়েট ↑ সমান; যেমন, টিন ধাতুর একটা আইসোটোপ হলো $_{50}\text{Sn}^{115}$; আর, ইণ্ডিয়াম ↑ ধাতুর একটা আইসোটোপ $_{49}\text{In}^{115}$; কাজেই এদের বলা হয় আইসোবার্স। এখানে 115 হলো পারমাণবিক ওজন, আর 50 ও 49 হলো পারমাণবিক সংখ্যা।

আইসোমর্ফিজম — একই রূপ রাসায়নিক গঠন ও একই কেলাসন (দানাবাধা) আকারে থাকার অবস্থা। গঠনে ও ক্রুষ্ঠালিঙ্গেসনে ↑ এই সম্যভাবে যে পদার্থের সর্বত্র একই রূপ থাকে তাকে বলে **আইসোমর্ফাস** পদার্থ; যেমন, বিভিন্ন শ্রেণীর ফিটকারি, বা আল্যাম ↑ হোল আইসোমর্ফাস।

আইসোমার — যে সব রাসায়নিক পদার্থের অণুগুলো সমান সংখ্যক ও সমপর্যায়ের বিভিন্ন পরমাণুর সমবাসে গঠিত হয়েও সেই পরমাণুগুলোর সংস্থান বা পারস্পরিক সংযোগের বিভিন্নতার জন্তে বিভিন্ন গুণ ও ধর্মবিশিষ্ট হয়, তাদের বলে পরস্পরের আইসোমার। যেমন, অ্যামোনিয়াম

সায়েনেটের ↑ আণবিক সূত্র হলো NH_4CNO , আবার ইউরিয়া ↑ হলো $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$; এরা একই প্রকার মৌলিক পদার্থের সমান সংখ্যক পরমাণু-বিশিষ্ট হয়েও পারমাণবিক সংস্থানের বিভিন্নতার জন্তে সম্পূর্ণ বিভিন্ন জাতীয় পদার্থ হয়েছে। এরা হলো পরস্পর পরস্পরের আইসোমার। অণুর গঠনে পরমাণুর এক রূপ সংস্থান-বৈচিত্র্যকে বলে **আইসোমেরিজম**।

আইসোসেলিস ট্রাঙ্গেল — সম-



দ্বিবাহু ত্রিভুজ; জ্যামিতিতে যে ত্রিভুজের দু'টি বাহু পরস্পর সমান। চিত্রে ABC সমদ্বিবাহু ত্রিভুজের

AB ও AC বাহুদ্বয় সমান।

আইসোহিল — পৃথিবীর যে সব স্থানে সম পরিমাণ সূর্যকিরণ (রৌদ্র) পড়ে, অর্থাৎ সৌর তাপ পায়। 'আইসো' মানে সমান; 'হেলাস' সূর্যকিরণ।

আইসোহেলাইট — সমুদ্রের যে সকল স্থানের জল সমান লবণাক্ত।

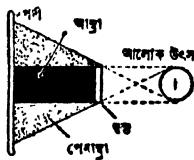
আইসোহেইট — ভূ-পৃষ্ঠের যে সকল স্থানে সমপরিমাণ বৃষ্টিপাত হয়।

আউল — ওজন ও আয়তন পরিমাপের বৃটিশ একক বিশেষ। কঠিন বস্তুর ওজন নির্ধারণে অ্যাভডুপয়েজ ↑ আউল = 437.5 গ্রেন ↑, বা 28.3

গ্রাম \uparrow ; টর আউন্স = 480 গ্রাম
বা 31.1 গ্রাম। আবার তরল বস্তুর
আয়তন পরিমাণে ব্রুইড আউন্স = 8
ড্রাকম = 28.43 সি. সি. \uparrow ।

আক্টার-ড্যাম্প — মিথেন (CH_4)
গ্যাসকে বলে ফায়ার-ড্যাম্প \uparrow ;
কয়লায় খনিতে আবদ্ধ এই মিথেন
গ্যাস জলে উঠে যে বিস্ফোরণ ঘটায়
তাতে কার্বন-মনক্সাইড ও অক্সিজেন
কোন কোন বিষাক্ত গ্যাসের উদ্ভব
হয়। বিস্ফোরণের ফলে খনির গহবরে
উৎপন্ন এইরূপ সব বিষাক্ত গ্যাসের
সংশ্লিষ্টকে বলে আক্টার-ড্যাম্প।

আঁধু। — আলোকরশ্মি কোন অস্বচ্ছ
পদার্থে বাধা পেলে ওই বাধার
পশ্চাৎভাগে একটা গাঢ় ছায়া পড়ে।
এই ছায়ার চার-ধারে আঁধা
অন্ধকার সৃষ্টি
হয়। তার মাঝ-
খানের ঐ গাঢ়
অন্ধকার ছায়াকে বলে আঁধু। আর
চার-ধারের স্বল্প আলোকিত ছায়াকে
বলে পেনাঁধু।



আয়রন — তড়িতাবিষ্ট পরমাণু বা
পরমাণু-সমষ্টি। কোন মৌলিক পদার্থের
নিউক্লিয়াসের চারদিকে যতগুলি
ইলেকট্রন \uparrow (আটমিক স্ট্রাকচার \uparrow)
থাকলে তা বৈদ্যুতিক-সমতা লাভ
করে তার চেয়ে কম-সংখ্যক ইলেকট্রন
থাকলে ওই পরমাণু হয় ধন-তড়িৎ
সম্পন্ন আয়রন। ওই ইলেকট্রন-সংখ্যা

আবার বেশী হলে সৃষ্টি হয় ঋণ-তড়িৎ
সম্পন্ন আয়রন কণিকা। নানাভাবে
ইলেকট্রন কণিকার সংখ্যার এরূপ হ্রাস
বৃদ্ধির ফলে বিভিন্ন পদার্থের পরমাণু
বা পরমাণু-সমষ্টি এরূপ আয়রনায়িত
হয়ে পড়ে। হাইড্রোজেন \uparrow পরমাণুর
সংগঠক ইলেকট্রন-কণিকাটি সরিয়ে
দিলে তার নিউক্লিয়াসে যে প্রোটন \uparrow
কণিকা থেকে যায় তাই হলো হাইড্রো-
জেন-আয়রন। গ্যাসীয় পদার্থের মধ্যে
বিদ্যুৎ-স্ফূরণ করলে, অথবা রঞ্জন-
রশ্মি \uparrow , গামা-রশ্মি \uparrow প্রভৃতি চালালে
ওই গ্যাসীয় পরমাণুগুলো ধীরে ধীরে
আয়রনায়িত হয়ে ওঠে।

আয়রনোস্ফিয়ার — ভূ-পৃষ্ঠের মোটা-
মুটি 30 থেকে 250 মাইল উচ্চে
অবস্থিত আয়রনায়িত বায়বীয় স্তর।
সূর্যকিরণের তীব্র আলট্রা-ভায়োলেট \uparrow
রশ্মির প্রভাবে এই স্তরের বায়ুকণিকা-
গুলো তড়িতাবিষ্ট (আয়রনায়িত)
অবস্থায় থাকে। বেতার-তরঙ্গ সোজা
মহাশূন্যে চলে না গিয়ে এই স্তরে
প্রতিফলিত হয়ে ক্রমাগত ভূ-পৃষ্ঠের
দিকে ফিরে আসে। এর ফলে ই
পৃথিবীর বহু দূরবর্তী স্থানেও বেতার-
তরঙ্গ প্রেরণ করা সম্ভব হয়ে থাকে।
পৃথিবীর অ্যাটমোস্ফিয়ারের \uparrow এই বায়ু-
স্তরকে কখন কখন **হেভিসাইড**
লেয়ার-ও \uparrow বলা হয়।

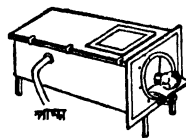
আয়রন — লৌহ; কঠিন মৌলিক
ধাতব পদার্থ। পারমাণবিক ওজন
55.85, পারমাণবিক সংখ্যা 26।

চুষকে আকৃষ্ট হয়; বিশুদ্ধ লৌহ অপেক্ষাকৃত নরম; বিভিন্ন কোশলে একে সুকঠিন ও কার্যক্ষম করা হয়। কার্বন বা কোন ধাতব পদার্থ উপযুক্ত পরিমাণে মিশ্রিত করলে লৌহার এই বৈশিষ্ট্য জন্মায় (স্টিল ↑)। কাঁচা লৌহায় তৈরী জিনিসকে টেম্পার ↑, অর্থাৎ ‘পান’ দিয়েও তার কাঠিন্য কিছুটা বৃদ্ধি করা যেতে পারে। পরিমাণ মত কার্বন ↑ মিশিয়ে লৌহকে কঠিন ইস্পাতে পরিণত করা হয়। ম্যাগ্নেটাইট ↑, হেমাটাইট ↑, পাইরাইটস্ ↑ প্রভৃতি লৌহ-মিশ্রিত বিভিন্ন খনিজ-পাথর স্ট্রাষ্ট-ফার্নেসে ↑ গলিয়ে নানা কোশলে কাঁচা লৌহা নিষ্কাশিত হয়। লৌহার ল্যাটিন নাম ফেরাম; সাংকেতিক চিহ্ন তাই Fe. বিভিন্ন বৈশিষ্ট্যের জন্তে বিভিন্ন রকম লৌহা বিভিন্ন কাজে ব্যবহৃত হয়; যেমন, পিগ-আয়রন, রট-আয়রন, কাষ্ট-আয়রন ↑ ইত্যাদি।

আয়রন এজ — লৌহ যুগ। প্রাগৈতিহাসিক কালকে মানব-সভ্যতার ক্রম-বিকাশের তিনটি স্তর বা যুগ দ্বারা মোটামুটিভাবে নির্দিষ্ট করা হয়েছে; — প্রস্তর-যুগ, তাম্র-যুগ ও লৌহ যুগ। কিছুটা শিল্পসম্মত যে-যুগে মানুষ ক্রমে লৌহের ব্যবহার আয়ত্ত করে। অবশ্য যুগের এই কাল বিভাগ সুনির্দিষ্ট নয়; কারণ, পৃথিবীর বিভিন্ন অংশে বিভিন্ন সময়ে লৌহার ব্যবহার প্রচলিত হয়। ইউরোপে ঋ: পূর্ব প্রায়

1500 বছর থেকে এই যুগের আরম্ভ বলে ধরা হ’য়েছে।

আয়রন-লাংস—ফুস্ফুস্ অকেজো হয়ে মানুষের শ্বাস-প্রশ্বাসক্রিয়ার ব্যাঘাত ঘটলে কৃত্রিম শ্বাস-প্রশ্বাসের জন্তে যে-যন্ত্র ব্যবহৃত হয়। যন্ত্রটা হলো,



আয়রন লাংস

বাইরের বায়ু-স্পর্ক শূন্য একটা স্ফটিক বা ক্লের মত, বার মধ্যে শ্বাস-

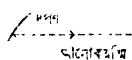
প্রশ্বাসঘটিত রোগীকে বিশেষ ব্যবস্থায় শুইয়ে রাখা হয়, মাথাটি অবশ্য বাইরে থাকে। ওই বাত্মের মধ্যস্থ বায়ুর চাপ যান্ত্রিক কোশলে (পাম্পের সাহায্যে) পর্যায়ক্রমে বাড়ানো-কমানো হয়; ফলে স্বাভাবিক শ্বাস-প্রশ্বাসক্রিয়ায় যেমন হয়, তেমনভাবেই রোগীর ফুস্ফুসটাও পর্যায়ক্রমে সংকুচিত ও প্রসারিত হতে থাকে, আর বাইরের বাতাস নাসিকাপথে দেহের মধ্যে প্রবেশ করে ও বেরিয়ে আসে। এভাবে সহজেই রোগীর শ্বাস-প্রশ্বাস ক্রিয়া চলতে থাকে। এ-যন্ত্রটাকে আবার আবিষ্কারকের নামানুসারে ‘ড্রিকার অ্যাপারেটাস-ও বলে।

আর্ক (জ্যামিতিক) — বৃত্তের পরিধির যে-কোন অংশ।

আর্ক (বৈজ্ঞানিক) — সামান্য ব্যবধানে রক্ষিত দুটি তড়িৎ-দ্বারের (ইলেক্ট্রোড ↑) মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহ চালিয়ে

যে স্তম্ভের বৈজ্ঞাতিক আলো পাওয়া যায়। এই আলোর সঙ্গে সঙ্গে প্রায় 3000° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেডেরও বেশী উত্তাপ সৃষ্টি হয়। এর তড়িৎ-দ্বার দুটি সাধারণতঃ হয় কার্বনের তৈরী। তড়িৎ-প্রবাহের ফলে বাষ্পীভূত কার্বন কণিকার ধারা উভয় তড়িৎ-দ্বারের মধ্যস্থ ব্যবধান ঘুচিয়ে দেয়। এই কার্বন-বাষ্পের মাধ্যমে বিদ্যুৎ চলাচল করবার ফলে কার্বনের কণিকাগুলো তড়িতাবিষ্ট হয়ে ওই তীব্র আলোক ও উত্তাপের সৃষ্টি করে। এভাবে কোন কোন ধাতু-নির্মিত তড়িৎ-দ্বারের মধ্যেও আর্ক সৃষ্টি করা যেতে পারে।

আর্ক ল্যাম্প — তীব্র আলোক সৃষ্টির জন্তে বৈজ্ঞাতিক আর্কের ব্যবহারিক প্রয়োগে যে এক রকম বাতি তৈরী করা হয়। সাধারণতঃ কার্বন আর্কেরই বাতি হয়ে থাকে। যান্ত্রিক ব্যবস্থায়



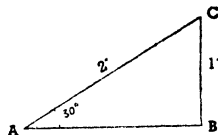
আর্ক-ল্যাম্প

তড়িৎ-প্রবাহ বাড়িয়ে কয়েক মিলি আলোর তীব্রতারও হ্রাস-বৃদ্ধি করা যেতে পারে। পারদের সাহায্যেও এক রকম আর্ক-ল্যাম্প তৈরী হয়, এতে পারদই তড়িৎ-দ্বারের কাজ করে।

আর্কটিক রিজিয়ন — সুমেরু-অঞ্চল; পৃথিবীর উত্তর মেরুকে বেষ্টিত করে $66\frac{1}{2}^\circ$ উত্তর-অক্ষাংশ (ল্যাটিটিউড ↑) পর্যন্ত বিস্তৃত চির তুষারাবৃত ভূখণ্ড।

গ্রীনল্যান্ড, স্পিটসবার্জেন, অ্যালেন্স-মার দ্বীপগুলি এই অঞ্চলের অন্তর্গত আর্কটিক বা সুমেরু-সাগরে অবস্থিত। দক্ষিণমেরু অঞ্চলকে বলে অ্যান্টার্কটিক রিজিয়ন বা ‘অ্যান্টার্টিকা’।

আর্ক সাইন — ত্রিকোণমিতিতে কোন সমকোণী ত্রিভুজের লম্ব ও অতিভুজের অনুপাতকে বলে ভূমিসংলগ্ন কোণের সাইন; প্রদত্ত চিত্রে $CAB (30^\circ$



ডিগ্রি) কোণের সাইন = $BC : AC$, সংক্ষেপে সাইন $30^\circ = \frac{1}{2}$; এই উক্তিকে আবার ঘুরিয়ে বলা যায়, যে-কোণের ‘সাইন $\frac{1}{2}$ ’ তার পরিমাণ 30° ডিগ্রি। একে সংক্ষেপে প্রকাশ করা যায় : $30^\circ = \text{আর্ক সাইন } \frac{1}{2}$, অথবা সাইন $^{-1} \frac{1}{2} (\sin^{-1} \frac{1}{2})$; স্মরণ্যং ‘আর্ক সাইন A’ হলো সেই কোণ যার সাইন হলো A. মোটামুটি বলা যায়, সাইনের বিপরীত ‘আর্ক সাইন’, যাকে অল্প কথায় বলে ‘সাইন ইন্ভার্স’।

আর্কি (archæ) — অতি পুরাতন, প্রাচীন; যেমন — আর্কিয়ান রক হলো লক্ষ লক্ষ বছরের অতি প্রাচীন স্মৃতিস্তম্ভ।

আর্কি (arche) — প্রারম্ভ, প্রথম। **আর্কিটাইপ** মানে প্রথম নমুনা বা

মডেল ; যেমন — ‘আর্কিটাইপ এনো-প্লেন’ হলো কোন নির্দিষ্ট শ্রেণীর যে বিমানপোতটি প্রথম তৈরি হয়েছে এবং পরে যার অনুকরণে অসংখ্য বিমান-পোত তৈরি হবে ।

আর্কিঅপ্টারিস্ক — শিলীভূত জীবাশ্ম (ফোসিল ↑) দেখে প্রাচীন যুগের যে অধুনালুপ্ত রহদাকার পক্ষীর অস্তিত্ব জানা গেছে । পৃথিবীর প্রথম পক্ষিকুল ।

আর্কিপেলগো — দ্বীপপুঞ্জ ; বহু সংখ্যক ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র দ্বীপের এক সমূহ একত্র সমাবেশ ; যেমন — হাওয়াই আর্কিপেলগো ।

আর্কিমিডিস — গ্রীক গণিতজ্ঞ বিজ্ঞানী ; জন্মস্থান গ্রীসের সিরাকিউস । জন্ম ঋ: পূ: ২৪৭, মৃত্যু ঋ: পূ: ২১২ অব্দ । জ্যামিতি, যন্ত্র-বিদ্যা, জল-বিজ্ঞান প্রভৃতিতে অসামান্য দান — সে যুগের বিস্ময় । তরল পদার্থের প্রবতা বিষয়ক ‘আর্কিমিডিস প্রিন্সিপল’ ↑ নামক তথ্যাবিকাারে প্রসিদ্ধি । উচ্চ জলোত্তলনের জন্তে ‘আর্কিমিডিস স্ক্রু’ নামক যন্ত্র প্রভৃতির উদ্ভাবক ।

আর্কিমিডিস প্রিন্সিপল — তরল পদার্থের প্রবতা সম্পর্কে বিজ্ঞানী আর্কিমিডিসের আবিষ্কৃত তথ্য । তথ্যটা হলো এই যে, কোন তরল পদার্থের মধ্যে আংশিক বা সম্পূর্ণভাবে কোন বস্তু নিমজ্জিত করলে যতটা তরল পদার্থ স্থানচ্যুত হয়, তার ওজনের সমান ওজন সেই বস্তু দৃশ্যতঃ হারায়,

নিমজ্জিত বস্তুটা হালকা মনে হয় । নিমজ্জিত বস্তুর আয়তনের সমান তরল পদার্থের ওজন ওই বস্তুর প্রকৃত ওজন থেকে দৃশ্যতঃ কমে যায় । নিমজ্জিত বস্তুর উপরে তরল পদার্থের উর্দ্ধ চাপের ফলেই এরূপ ঘটে । একেই বলে তরল পদার্থের প্রবতা বা বয়েন্সি ↑ । কোন বস্তুর আয়তন, ঘনত্ব প্রভৃতি এই তথ্যের সাহায্যে সহজেই নির্ণীত হয়ে থাকে ।

আর্কিয়োলজি — প্রত্নতাত্ত্বিক গবেষণা বিজ্ঞান । প্রাগৈতিহাসিক মানব-সভ্যতার বিভিন্ন নিদর্শন (প্রাচীন অলঙ্কার, তৈজসপত্র, কারুশিল্প, বাস-গৃহ প্রভৃতি) পর্যবেক্ষণ করে মানব-জাতির ক্রমবিকাশের ধারা নিরূপণের বৈজ্ঞানিক গবেষণা ।

আর্গ — বল-বিদ্যায় শক্তি পরিমাপের একক বিশেষ ; শক্তি প্রয়োগে জড় পদার্থে যে কর্মক্ষমতা প্রকাশ পায় তার পরিমাপ । ‘সি. জি. এস.’ মাপে এক ডাইন ↑ শক্তির প্রভাবে এক সেন্টি-মিটার ↑ দূর অবধি (এক গ্রাম বস্তুতে) যে পরিমাণ গতিীয় শক্তির কাজ নিষ্পন্ন হয় তাই হলো এক আর্গ ।

আর্গন — একটি মৌলিক গ্যাস ; বায়ু-মণ্ডলে সামান্য (০.৯৪%) পরিমাণে আছে । গ্যাসটি নিষ্ক্রিয়, অর্থাৎ কোন পদার্থের সঙ্গেই এর রাসায়নিক মিলন

ঘটে না (ইনার্ট গ্যাস ↑)। বিজলী বাতির বাল্ব কখন কখন এই গ্যাসে ভর্তি করা হয়।

অর্গল — জ্বং লালাভ ফটিকাকার কঠিন পদার্থ; এর প্রধান উপাদান হলো পটাশিয়াম-হাইড্রোজেন-টার্টারেট। একে সাধারণ ভাবে টার্টার-ও বলা হয়। ফার্মেন্টেশন ↑ প্রক্রিয়ায় মত্ত প্রস্তুতের সময় মত্ত-ভাণ্ডের মধ্যে এই পদার্থ আপনা থেকে জমে।

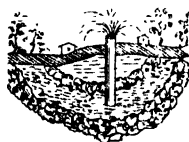
আর্জেন্টাইন — খনিজ সিল্ভার-সালফাইড, Ag_2S ; রৌপ্য ও গন্ধকের একটি যৌগিক পদার্থ। সাধারণতঃ এই খনিজ থেকেই রৌপ্য নিষ্কাশিত হয়। একে সিল্ভার-গ্ল্যান্ডও বলে। কোন ধাতুর সঙ্গে রৌপ্য মিশ্রিত থাকলে তাকে বলে 'আর্জেন্টিফেরাস মেটাল'।

আর্টারি — ধমনী; রক্তবহা নালী। হৃৎপিণ্ডের বাম প্রকোষ্ঠ থেকে যে নালীগণে বিস্তৃত রক্ত সর্বদেহে সঞ্চারিত হয়। ঐ রক্ত দেহের সর্বত্র জীব-কোষগুলিকে অক্সিজেন ↑ যুগিয়ে সঞ্জীবিত করে এবং তাদের নিঃসৃত দূষিত পদার্থ নিয়ে অবিষাক্ত রক্ত শিরা (ভেন ↑) পথে ফুসফুস পরিভ্রমণ করে বিস্কৃত হয়ে পুনরায় হৃৎপিণ্ডের দক্ষিণ প্রকোষ্ঠে ফিরে আসে। হৃৎপিণ্ড থেকে রক্তের বহির্গমন-পথ হলো 'আর্টারি', আর প্রত্যাগমন-পথকে বলে শিরা বা 'ভেন'।

ফ্লেটেড স্কেলিটন — দেহের ক্ষুদ্র-বৃহৎ সকল অস্থি বথাহানে

বথাবথভাবে সংলগ্ন-করা নর-কঙ্কাল। শারীরবৃত্ত শিক্ষায় যেরূপ কঙ্কাল প্রয়োজন হয়।

আর্টিসান ওয়েল—আর্তেজীয় কূপ; এক রকম কৃত্রিম প্রস্রবণ বিশেষ। ভূ-গর্ভের কোথাও কোথাও ছাটি অপ্রবেশ্য শিলাস্তরের মাঝে একটি প্রবেশ্য শিলাস্তর অর্ধচন্দ্রাকারে বিস্তৃত থাকে।



আর্টিসান ওয়েল

এর প্রান্তস্থর
ভূ-পৃষ্ঠ পর্যন্ত
পৌছালে
জল
গিয়ে ঐ
প্রবেশ্য স্তরটি

জলে পরিপূর্ণ হয়। এরূপ স্থানের ভূ-পৃষ্ঠে প্রবেশ্য স্তর পর্যন্ত কূপ খনন করলে প্রস্রবণের দ্বারা জল সবেগে উঠতে থাকে। এরূপ কূপ প্রথমে ফ্রান্সের আর্তোয়া নামক স্থানে খনিত হয় বলে একে 'আর্তেজীয় কূপ' বলা হয়। অস্ট্রেলিয়ার এরূপ কূপ অনেক খনিত হয়েছে। এর জল উঠে অথবা নষ্ট না হয় যান্ত্রিক ব্যবস্থায় তার উপায় করাও সম্ভব হয়েছে।

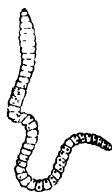
আর্থ — পৃথিবী; সূর্য থেকে দূরত্বের ক্রম অনুসারে সৌর পরিবারের তৃতীয় গ্রহ। মঙ্গল (মার্স ↑) ও শুক্র (ভেনাস ↑) গ্রহদ্বয়ের মধ্যবর্তী নির্দিষ্ট উপবৃত্তীয় কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করেছে। গ্রার গোলাকার; নিরক্ষীয় ব্যাস 7,926.7 মাইল, মেরু-প্রসারী ব্যাস 7,900 মাইল। ভূপৃষ্ঠের

আরতন মোটামুটি 19,68,00,000
বর্গ মাইল ; নিরক্ষীয় পরিধি 24,902
মাইল ; ওজন প্রায় 6×10^{21} টন ।

আর্থ বা পৃথিবীর গতি দ্বি-বিধ—
আক্ষিক গতি ও বার্ষিক গতি । উপ-
বৃত্তীয় কক্ষপথে ঘণ্টায় 66,000 মাইল
বেগে বছরে, অর্থাৎ 365 দিন 6 ঘণ্টা
9 মিনিটে সূর্যকে একবার প্রদক্ষিণ
করে । সূর্যের চারদিকে পৃথিবীর এই
উপবৃত্তীয় কক্ষ-পথ প্রায় 580 লক্ষ
মাইল । পৃথিবী স্বীয় অক্ষের চারদিকে
23 ঘণ্টা 56 মিনিটে (সিডিরিয়াল-
ডে) পূর্ণ এক পাক ঘোরে, যার ফলে
দিন-রাত্রি হয় । সূর্য থেকে দূরত্ব
গড়ে 9,25,00,000 মাইল । পৃথিবীর
দৈনিক ঘূর্ণনের অক্ষ বার্ষিক গতির
কক্ষপথের সঙ্গে নিয়ত 23.5° ডিগ্রি
কোণে সর্বদা একই দিকে হেলে
থাকে, এর ফলে ভূপৃষ্ঠের বিভিন্ন স্থান
বিভিন্ন সময়ে সূর্য থেকে দূরবর্তী ও
নিকটবর্তী হয় এবং বছরের বিভিন্ন
সময়ে বিভিন্ন ঋতু পরিবর্তন ঘটে ।

আর্থ — মৃত্তিকা, মাটি । চূর্ণিত প্রস্তর,
বালুকা, উদ্ভিজ্জ পদার্থাদির সংমিশ্রণে
গঠিত ; যাতে কৃষিকার্য হয়, উদ্ভিদাদি
জন্মায়, বিভিন্ন জীবগু বঁচে থাকে ।
ক্রমাগত রোদ ও বৃষ্টিজনিত শিলাক্ষয়ে
ও বিভিন্ন জীবগুর প্রভাবে নানা
অজৈব পদার্থের বিবর্তনে মৃত্তিকার
উৎপত্তি । নানারকম জৈব ও অজৈব
পদার্থও সূক্ষ্ম কণিকায় এর সঙ্গে
সংমিশ্রিত রয়েছে ।

আর্থ-ওয়ার্ম — কঁচো ; সরু দীর্ঘাকার
মৃত্তিকাভোজী অমেরুদণ্ডী প্রাণী ।
দেশে দেশে শ্রেণী ও গোষ্ঠির বিভিন্নতা
আছে—ক্রিয়প্রধান দেশে উর্ধে 2—3
ফুট এবং শীতপ্রধান দেশে কোথাও
কোথাও 10 ফুট দীর্ঘ দেখা যায় ।
এদের দীর্ঘ দেহ পর-পর সংলগ্ন কতক-
গুলি নরম আংটির মত পদার্থে গঠিত ।
এজন্ত এদের ‘অঙ্গুরীমালা’ পর্বের জীব
বলা হয় । লম্বা দেহের এক প্রান্তে
মুখ ও অপর প্রান্তে এদের পাখু ।
মৃত্তিকাভাস্তরে থেকে মৃত্তিকাই খায় ;



আর্থ ওয়ার্ম

আর তার মধ্যস্থ
উদ্ভিজ্জ পদার্থাদি
জীর্ণ করে বিশুদ্ধ ও
অতিমৃৎ মৃত্তিকা
নিঃসরিত করে
উপরে তোলে ।
এভাবে নীচের মাটি
উপরে তুলে হিউমাস ↑ গঠনে সাহায্য
করে’ এরা মৃত্তিকার উর্বরতা বৃদ্ধি
করে । হিসাব করে দেখা গেছে,
প্রতি একরে ↑ পঞ্চাশ হাজার কঁচো
থাকলে বছরে তারা 10 টন মাটি
নিচে থেকে উপরে তুলে আনে ।
কৃষিকার্যে পরম হিতকারী ।

আর্থ-কোয়েক — ভূমিকম্প । ভূ-গর্ভের
উত্তপ্ত ও তরল পদার্থাদির সংকোচন-
আলোড়নের ফলে বা আঘেয়োৎপাতের
দরুণ ভূপৃষ্ঠের কঠিন শিলাস্তরের
প্রকম্পন ও আন্দোলন । মুহু স্থানীয়
কম্পন বা সূদূর-প্রসারী প্রবল ও ধ্বংস-

কারী প্রকল্পন পৃথিবীর নানা স্থানে ঘটে। ভূ-স্তরের অগভীর দুর্বল অঞ্চল বরাবর আঞ্চলিক ধারায়ই প্রায়শঃ ভূমিকম্প ঘটে থাকে। প্রশান্ত মহা-সাগর, দক্ষিণ এশিয়া ও ভূমধ্য সাগরীয় অঞ্চলেই ভূমিকম্পের প্রাবল্য বেশি — এসব অঞ্চল ভূকম্পন-বলয়ের অন্তর্গত। অতি মৃদু কম্পনও সিস্মো-গ্রাফ ↑ যন্ত্রে পরিলক্ষিত হয়। ভূমিকম্পের কারণ, অবস্থা ও বিবরণাদি সম্পর্কীয় বিজ্ঞানকে বলে **সিস্মোলজি**।

আর্ডিন — তরল পদার্থ নির্গমনের বক্র নলমুখ - যুক্ত ছোট শিশি; বা দিয়ে সাধারণতঃ চোখে ফোঁটা কেটে ঔষধ দেওয়া হয়।



আর্ডিন

অ্যাস্টিটিস — দেহের অস্থি-সংযোগের ক্ষতি-জনিত যন্ত্রণাদায়ক বাত রোগ বিশেষ। অস্থি-সংযোগে উপাস্থির (কাটিলেজ ↑) আবরক পর্দায় একপ্রকার জীবাণু সংক্রমণের ফলে এ-রোগের সৃষ্টি হয়। এক প্রকার ‘গেটে বাত’।

আর্থ্রোপোডা — কঠিন ও পরস্পর সংযুক্ত খোলসে আবৃত-দেহ জীবশ্রেণী: যেমন,—কঁকড়া, বোলতা, বিছা প্রভৃতি।

আর্মেচার — বৈদ্যুতিক মোটর, অথবা ভায়নামো ↑ যন্ত্রে ধাতব তার-জড়ানো

যে যন্ত্রাংশ থাকে। একটা ধাতব দণ্ডের গায়ে বিশেষ ব্যবস্থায় সুরু তারের (নির্দিষ্ট কাজের জন্য) নির্দিষ্ট সংখ্যক পাক জড়ানো থাকে। বৈদ্যুতিক পাখা প্রভৃতিতে ওই তারের মধ্য দিয়ে বিজ্যৎ প্রবাহিত হলে সাধারণতঃ সমগ্র আর্মেচার-টাই বিদ্যুৎ-চুম্বকীয় শক্তির প্রভাবে ঘুরতে থাকে।

আর্সেনিক — একটি মৌলিক পদার্থ, পারমাণবিক ওজন 74.91, পারমাণবিক সংখ্যা 33; সাংকেতিক চিহ্ন As; বিধাক্ত পদার্থ, — ধূসর বর্ণ, ক্ষটিকাকার ও ভঙ্গুর। এক রকম সাদা আর্সেনিকও আছে, বাকে বলে ‘সেঁকো’; তীব্র বিষাক্ত। গন্ধকের সঙ্গে মিশে রিয়েলগার ↑, As₂S₂, অপিমেন্ট, As₂S₃, প্রভৃতি নানা খনিজ পদার্থে এবং কখন কখন বিস্ফটকভাবেও পাওয়া যায়। ঔষধ হিসেবে ও কীটনাশক পদার্থ তৈরীর কাজে ইহা বথেষ্ট ব্যবহৃত হয়। বিভিন্ন ধাতব পদার্থের সঙ্গে এর রাসায়নিক সংযোগে বিভিন্ন **আর্সেনাইট** সল্ট তৈরী হয়।

আলুপাকা —

দক্ষিণ আমেরিকার এক জাতীয় লোমশ জন্তুবিশেষ; দেখতে অনেকটা ভেড়ার



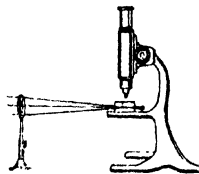
মত; কিন্তু এদের আলপাকা গলা লম্বা, দেহ অতি সূচিক্ত ঘন

পশমে আবৃত। এদের ওই লোমে তৈরী হুন্স হুজে বোনা বস্ত্রাদিকেও 'আল্‌পাকা' বলা হয়। এ কাপড় সুদৃশ্য, মূল্যবান ও বেশ গরম।

আল্ট্রাভায়োলেট-রে—অদৃশ্য অতি-বেগুনী রশ্মি। সূর্য-রশ্মির বর্ণালিতে দেখা যায় পর-পর সাজানো সাতটা বর্ণরেখা, যার এক প্রান্তে 'ভায়োলেট' বা বেগুনী ও অল্প প্রান্তে লাল। সাদা আলোকের সংগঠক বিভিন্ন তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের এই সাতটা বর্ণরশ্মির বর্ণালি আমরা দেখতে পাই (স্পেকট্রাম ↑)। বেগুনী-রশ্মির পরে যে অতিবেগুনী বা আল্ট্রাভায়োলেট রশ্মি সৃষ্টি হয় তার তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য এত কম (4×10^{-8} সেন্টিমিটার থেকে 5×10^{-7} সেন্টিমিটার) যে, তা আর মানুষের চোখে ধরা পড়ে না। কিন্তু এই অদৃশ্য রশ্মি ফটোগ্রাফিক প্লেটে ধরা পড়ে (আ্যাক্টি-নিক-রে ↑)। সূর্যালোকের এই অদৃশ্য আল্ট্রাভায়োলেট রশ্মি মানুষের দেহে ভিটামিন-ডি সৃষ্টি করে, নানা রকম চর্মরোগে সারায়। এর আবার বিভিন্ন জীবাণু-নাশক শক্তিও আছে।

আল্ট্রা-মাইক্রোস্কোপ—এক রকম বিশেষ ব্যবহার অণুবীক্ষণ যন্ত্র। এর সাহায্যে সাধারণ মাইক্রোস্কোপে ↑ অদৃশ্য অতিসূক্ষ্ম পদার্থকণিকাও বেশ উজ্জ্বল ও বৃহৎকার দেখায়। এ দিয়ে বিশেষতঃ তরল পদার্থ পরীক্ষা করা হয়। ওই তরল পদার্থের মধ্যে একটা তীব্র আলোক-রশ্মি সংহত করা হয়,

যার ফলে তার মধ্যস্থ অতিসূক্ষ্ম অদৃশ্য পদার্থ-কণিকাগুলো বিচ্ছুরিত আলো-কের প্রভাবে সাধারণ মাইক্রো-



আল্ট্রা-মাইক্রোস্কোপ

স্কোপেই স্পষ্ট দেখা যায়। সাধারণতঃ একরূপ ব্যবহার অণুবীক্ষণ যন্ত্রকেই বলে আল্ট্রা-মাইক্রোস্কোপ। তরল পদার্থের মধ্যে আলোক বিচ্ছুরণের এই প্রভাবকে বলে টিউল্য-এফেক্ট ↑।

আল্ট্রা-ম্যারাইন — এক রকম নীল বর্ণের রঞ্জক পদার্থ বিশেষ। চীনামাটি, গন্ধক, সোডিয়াম সাল্‌ফেট ইত্যাদি মিশিয়ে এ জিনিসটা প্রস্তুত করা হয়। রং হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। কাঁচা কাপড়ের হলুদে ছোপ ও চিনির স্বাভাবিক রং দূর করতে এই নীল রং অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

আল্ট্রাসোনিক ওয়েভ — যে শব্দ-তরঙ্গের স্পন্দন-সংখ্যা প্রতি সেকেন্ডে 30,000-এরও বেশী। একরূপ স্পন্দনের শব্দ-তরঙ্গ মানুষের কানে ধরা পড়ে না, কাজেই শ্রুতিগোচর হয় না (অডি-বিলিটি লিমিট ↑)। একে তুপার-সোনিক ↑ ওয়েভও বলে।

ইউক্লিড — গ্রীক গণিতজ্ঞ পণ্ডিত।
সুনির্দিষ্ট জন্মকাল অজ্ঞাত, খৃঃ পূর্ব
300 অব্দে আলেকজেন্দ্রিয়ায়
অধ্যাপনা করতেন বলে জানা যায়।
জ্যামিতি বিচার আবিষ্কারক না
হলেও এর প্রভূত উন্নতি সাধন করে
সুসংবদ্ধ আকারে 13 খণ্ডে বিভক্ত
বিরূপ জ্যামিতি গ্রন্থ রচনা করে
গেছেন। এজ্ঞত জ্যামিতি বা রেখা-
গণিতের প্রবর্তক বলে আখ্যাত।
আলোক-বিজ্ঞানেও প্রভূত দান।

ইউয়েনা — প্রোটোজোয়া ↑ শ্রেণীর
আণুবীক্ষণিক জীবগণ; এদের দৈহিক
গঠন অতীব সরল।
দেখতে সবুজ বর্ণের একটু
পত্রাংশের মত, পাতলা
এবং চেপ্টা। পশ্চাদ্ভাগ
লেজের মত নেড়ে নেড়েই
এরা জলে ভেসে বেড়ায়।
আবদ্ধ জলে উদ্ভিজ্জ



ইউয়েনা

পদার্থের সান্নিধ্যে জন্মায়।

ইউজেনিক্স — সর্বাংশে উন্নত শ্রেণীর
সন্তানোৎপাদন, অর্থাৎ কোন জীবের
সুপ্রজনন সম্পর্কীয় তথ্যাদির গবেষণা-
বিদ্যা। যোগ্যতাসম্পন্ন সুনির্বাচিত
স্ত্রী-পুরুষের মিলনে প্রজনিত সন্তানই
সাধারণতঃ সর্বগুণাস্থিত হয়ে থাকে।
পশুপালন-বিদ্যায় এরূপ বিচার
বিশ্লেষণের, অর্থাৎ 'ইউজেনিক্স' বিচার
ব্যবহার ও প্রয়োগ বিশেষ ফলপ্রসূ
হয়েছে।

ইউকোরিয়া — প্রকৃত অবস্থাতিরিক্ত
শক্তি, স্বাস্থ্য ও উদ্যোপনায় ভাব বা
অনুভূতি। অনেক সময় মানসিক
বিকৃতির ফলে এরূপ অবাস্তব অনুভূতি
অনেকের প্রকাশ পেয়ে থাকে। কোন
কোন ঔষধের প্রভাবেও অনেক সময়
একটি মানসিক রোগ দেখা দেয়।

ইউথেনেসিয়া — যন্ত্রণাহীন আকস্মিক
মৃত্যু; যেমন, কোন কোন কষ্টদায়ক
দুরারোগ্য ব্যাধিতে আক্রান্ত ব্যক্তির
সকলের অজ্ঞাতে অকস্মাৎ মৃত্যু ঘটে।
সকল যন্ত্রণার অবসান হয়; একেই
বলে ইউথেনেসিয়া।

ইউরেকা ওয়্যার — নিকেল ↑ ও
তামার এক প্রকার বিশেষ সংকর-ধাতুর
(অ্যালয় ↑) সক্র তাপের ব্যবহারিক
নাম। ইহা উৎকৃষ্ট তড়িৎ পরিবাহী
হিসাবে ব্যবহৃত হয়।

ইউরিয় — সাদা স্ফটিকাকার জৈব
পদার্থ, $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$, জীবজন্তুর মূত্রে
পাওয়া যায়। এর অল্প নাম কার্বা-
মাইড। জীবের দেহাভ্যন্তরে থাকে
প্রোটিন উপাদান বিশ্লিষ্ট হয়ে ক্রমে এই
নাইট্রোজেন-বহুল পদার্থের সৃষ্টি হয়।
দেহাভ্যন্তরস্থ অনাবশ্যক ও অতিরিক্ত
নাইট্রোজেন এই ইউরিয়ের আকারে
বেরিয়ে যায়। পদার্থটা জলে দ্রবণীয়।
জীবের মূত্রে ইউরিয়ের সঙ্গে কিছু
ইউরিক অ্যাসিডও থাকে। শারীরিক
নানা কারণে এই ইউরিক অ্যাসিডের
সোডিয়াম বা পটাসিয়াম সল্ট উৎপন্ন

হয়ে হাত-পায়ের গাঁটে সঞ্চিত হওয়ার ফলে বাত রোগ জন্মে।

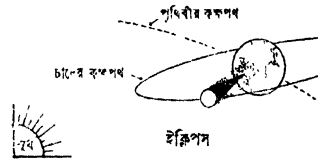
ইউরেনিয়াম — সাদা কঠিন ধাতব পদার্থ। এই মৌলিক পদার্থ থেকে স্বভাবতঃই তেজ বিকিরীত হয় বলে একে 'রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑ এলিমেন্ট' বলে। ইউরেনিয়াম পরমাণুর নিউ-ক্লিয়াস ↑ বা কেন্দ্রীয় বস্তুকণাকে নিউট্রন ↑ কণিকার প্রতিবাত্তে ভেঙে শক্তির রূপান্তরে বিশিষ্ট করা সর্ব প্রথম সম্ভব হয়েছে। এরূপ কেন্দ্রীয় বিভাজন প্রক্রিয়াকে বলা হয় 'নিউ-ক্লিয়ার ফিসন' ↑।

ইউরেনাস — সূর্যের একটি গ্রহ; শনি ও নেপচুন ↑ গ্রহদ্বয়ের মধ্যবর্তী নিজস্ব কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করেছে। সূর্য থেকে এর দূরত্ব প্রায় ১৭৮ কোটি মাইল; আয়তনে পৃথিবীর প্রায় ১৪:৬ গুণ বড়। সূর্যকে প্রদক্ষিণ করতে এর আমাদের হিসাবে লাগে ৪৫ বছর, অর্থাৎ আমাদের ৪৫ বছরে ইউরেনাসের হয় এক বছর।

ই ক্লিপ্স (লুনার) — চন্দ্রগ্রহণ; বিভিন্ন কক্ষপথে ঘুরতে ঘুরতে পৃথিবী যখন সূর্য ও চন্দ্রের মাঝখানে একই সরল রেখায় এসে পড়ে, তখন সূর্যের আলোক পৃথিবীতে আটকে যায়, কাজেই পৃথিবীর ছায়া চন্দ্রের উপর পড়ে চন্দ্রকে আংশিক বা সম্পূর্ণরূপে ঢেকে ফেলে। পূর্ণিমা রাতেই এরূপ অবস্থা হতে পারে এবং চন্দ্রের উপর এই ছায়া দেখা যায়; একেই বলে চন্দ্র-

গ্রহণ। ব্যাপারটা নিছক আলো-ছায়ার খেলা মাত্র।

ইক্লিপ্স (সোলার) — সূর্যগ্রহণ; বিভিন্ন কক্ষপথে ঘুরতে ঘুরতে চন্দ্র যখন সূর্য ও পৃথিবীর মাঝখানে একই সরল রেখায় এসে পড়ে, তখন সূর্য-



গ্রহণের সৃষ্টি হয়। চন্দ্রের ছায়ার পৃথিবীর কোন স্থান থেকে সূর্য আংশিক বা সম্পূর্ণ ঢাকা পড়ে অদৃশ্য হয়। পৃথিবীর সব জায়গা থেকে সূর্য-গ্রহণ বা আলো-ছায়ার এই ব্যাপার একই সময়ে একই রকম দেখা যায় না।

ইক্লিপ্টিক — মহাশূণ্ডে নক্ষত্রাদির অবস্থানের আপেক্ষিকে সূর্যের যে গতিপথ আপাতদৃষ্টিতে লক্ষিত হয়। সম্বৎসরে 'সেলেশিয়্যাল ফিয়ার'-এর ↑ গায়ে সূর্যের যে বৃত্তাকার গতিপথ রচিত হয়। (ইকুইনক্স ↑)

ইকোলজি — জন্মস্থান ও পারিপার্শ্বিক অবস্থার পরিপ্রেক্ষিতে কোন প্রাণী বা উদ্ভিদের সহজাত বৈশিষ্ট্যগুলির বিচার সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। হিমালয়ের সামুদ্রিক পাইন, ওক প্রভৃতি সরল বর্গীয় বৃক্ষ জন্মে কেন? আফ্রিকার অধিবাসী কৃষকায়, আর চীনের লোক সাধারণতঃ খর্বকায় হয় কেন? এরূপ

স্থানীয় সব বৈশিষ্ট্য ও বৈচিত্র্যগত তথ্যাদির অমূল্য ও পর্যালোচনা এই বিজ্ঞানের অন্তর্গত। **ইকো** মানে গৃহ বা বাসস্থান।

ইকোয়েটর (টেরেস্ট্রিয়াল) — ভূ-বিষয়বস্তু। ভূ-পৃষ্ঠের কাল্পনিক নিরক্ষ রেখা; পৃথিবীর মেরুদ্বয়ের সমদূরবর্তীভাবে পৃথিবীকে বেঁধে নেয় যে বৃত্ত-রেখার কল্পনা করা হয়েছে। একে বলে 0° অক্ষাংশ (ল্যাটিটিউড \uparrow) রেখা। ভৌগোলিক আলোচনার সুবিধার জন্তে এই রেখার কল্পনা করা হয়।

বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক বিষয়ের আলোচনায় বিভিন্ন রকম ইকোয়েটরের কল্পনার সাহায্য নেওয়া হয়ে থাকে; যেমন—

ইকোয়েটর (ম্যাগনেটিক) — পৃথিবীর প্রায় উত্তর ও দক্ষিণ মেরুপ্রদেশে দুইটি বিপরীতধর্মী চৌম্বক শক্তির অস্তিত্ব বিভিন্ন চৌম্বকীয় পরীক্ষায় লক্ষিত হয়ে থাকে — এদের ঠিক মাঝামাঝি স্থানে পৃথিবীর নিরক্ষীয় অঞ্চলে ওই স্বাভাবিক চৌম্বক শক্তির কোন প্রভাব নেই। এই রকম পাথিব চৌম্বক শক্তিশূন্য সব স্থানের উপর দিয়ে যে বৃত্ত রেখা পৃথিবীকে বেঁধে নেয় রয়েছে বলে কল্পনা করা হয়েছে, তাকে বলে **ম্যাগনেটিক ইকোয়েটর**। এটা ভৌগোলিক নিরক্ষ-বৃত্ত বা 'টেরেস্ট্রিয়াল' ইকোয়েটরের প্রায় কাছাকাছি; উত্তর-দক্ষিণে কিছু সরে আছে মাত্র।

ইকোয়েটর (সেলেশিয়াল) — পৃথিবী থেকে আমরা আপাতদৃষ্টিতে গ্রহ-নক্ষত্রাদি জ্যোতিষ্কগুলোকে আকাশের এক অর্ধ-গোলাকার চাঁদোয়ার গায়ে সংলগ্ন দেখতে পাই, পৃথিবী যেন ওর কেন্দ্রস্থলে রয়েছে। জ্যোতির্বিজ্ঞান একে বলে 'সেলেশিয়াল ফিয়ার'। পৃথিবীর ভৌগোলিক ইকোয়েটর বা নিরক্ষ-রেখা যে সমতলে আছে তাকে চারদিকে বাড়িয়ে দিলে যে কাল্পনিক বৃত্তরেখায় উহা সেলেশিয়াল ফিয়ারকে ছেদ করবে তাকে বলা হয় 'সেলেশিয়াল ইকোয়েটর'। (গ্রেট সার্কেল \uparrow)।

ইকোয়েশন (ম্যাথমেটিক্যাল) — গাণিতিক সমীকরণ; বিভিন্ন রাশি বা রাশি-সমষ্টির সমতা প্রদর্শনের সূত্র। এর মধ্যে নির্দিষ্ট ও অনির্দিষ্ট মূল্যমানের রাশি থাকবে, যাতে অনির্দিষ্ট রাশির একটি নির্দিষ্ট মূল্যমানে সমীকরণটি সার্থক হবে; যেমন, $5a = 10$ একটি গাণিতিক সমীকরণ; এর অনির্দিষ্ট রাশি a -এর মূল্য 2 হলেই সমীকরণটি সার্থক হয়।

ইকোয়েশন (কেমিক্যাল) — রাসায়নিক সমীকরণ; যে-সব পদার্থের মধ্যে রাসায়নিক বিক্রিয়া ঘটবে এবং তার ফলে যে-সব পদার্থ উৎপন্ন হবে, তাদের সমতা প্রদর্শনের বর্ণনামূলক সূত্র। এর মধ্যে উৎপাদক ও উৎপাদিত পদার্থগুলোর মৌলিক উপাদানের সর্ব অণু-পরমাণুর সংখ্যাও নির্দিষ্ট করে দেখানো হয়। যেমন, $H_2 + Cl_2 =$

2HCl , একটি রাসায়নিক সমীকরণ; এতে বুঝাচ্ছে — হাইড্রোজেন ও ক্লোরিনের রাসায়নিক মিলনে হাইড্রোজেন-ক্লোরাইড বা হাইড্রোক্লোরিক \uparrow অ্যাসিড উৎপন্ন হয়েছে। একটি হাইড্রোজেন-অণু ও একটি ক্লোরিন-অণু মিলে ডুটি হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের অণু সৃষ্টি হয়েছে; আর সেই হাইড্রোজেন \uparrow ও ক্লোরিনের \uparrow প্রত্যেকটির অণুতে ডুটি করে পরমাণু রয়েছে; এবং তার এক-একটি পরমাণু মিলে হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের এক-একটি অণু গঠিত হয়েছে। এভাবে সমীকরণটির সমতা রক্ষিত হলো।

ইকুইভ্যালেন্ট ওয়েট — রাসায়নিক মিলনে কোন মৌলিক পদার্থের \times কোন রেডিকালের \uparrow যত গ্রাম কোন অ্যাসিডের (অণু থেকে) মাত্র এক গ্রাম হাইড্রোজেন বিমুক্ত করে তার স্থান অধিকার করতে পারে, অথবা ৪ (আট) গ্রাম অক্সিজেনের সঙ্গে যুক্ত হতে পারে সেই গ্রাম-সংখ্যাকে বলে ঐ মৌলিক পদার্থ বা রেডিকালের ই. ও.। যেমন— হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের সঙ্গে দস্তার (জিঙ্ক \uparrow) রাসায়নিক মিলনে হাইড্রোজেন গ্যাস বিমুক্ত হয় এবং জিঙ্ক-ক্লোরাইড সল্ট উৎপন্ন হয়। পরীক্ষায় দেখা গেছে, ৩৫.৫ গ্রাম দস্তা এই বিক্রিয়ায় (হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের থেকে) মাত্র এক গ্রাম হাইড্রোজেন অপসারিত করে এবং তার

স্থান অধিকার করে ক্লোরিনের সঙ্গে যুক্ত হয়ে উৎপন্ন হয় জিঙ্ক-ক্লোরাইড। দস্তার ৩৫.৫ হলো দস্তার ই. ও.। আবার ৩৫.৫ গ্রাম দস্তা আট গ্রাম অক্সিজেনের সঙ্গে যুক্ত হয়ে জিঙ্ক-অক্সাইড উৎপন্ন হয়। এ ভাবে হাইড্রোজেন বা অক্সিজেনের সঙ্গে তুলনামূলকভাবে বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের 'ইকুইভ্যালেন্ট ওয়েট' বা 'সমভর' পরিমাণ স্থির করা হয়। ভরের এরূপ তুলনা যে-কোন এককে চলতে পারে—গ্রামে হলে তাকে তখন **গ্রাম ইকুইভ্যালেন্ট** বলা হয়।

ইকুইনক্স — পৃথিবীর তুলনায় সূর্য একস্থানে স্থির আছে সত্য; কিন্তু গ্রহ-নক্ষত্রাদির তুলনায় পৃথিবী থেকে আমরা আপাতদৃষ্টিতে সারা বছরে সূর্যের যে গতিপথ দেখতে পাই তাকে জ্যোতির্বিজ্ঞান বলা হয় ইক্লিপ্টিক \uparrow । এই ইক্লিপ্টিক বা সূর্যের কক্ষপথ সেলেশিয়াল ইকোয়েটরকে \uparrow যেখানে ছেদ করে তাকে বলে ইকুইনক্স। সূর্য বখন ইকুইনক্সে থাকে তখন পৃথিবীর সর্বত্র দিন-রাত সমান হয়; এ রকম হয় বছরে দু'দিন — ২১ মার্চ এবং ২৩ সেপ্টেম্বর। ২১ মার্চ সূর্য 'ভারতাল ইকুইনক্সে' এবং ২৩ সেপ্টেম্বর 'অটামতাল ইকুইনক্সে' থাকে।

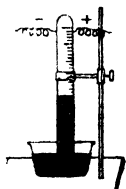
ইকুইলিব্রিয়াম — স্থিতি বা বস্থা; বিপরীত শক্তির প্রভাবে পদার্থ যে স্থিরতা লাভ করে। টেবিলের উপর একখানা বই রয়েছে, এখানে বইখানা

‘ইকুইলিব্রিয়াম’ অবস্থায় আছে। বই-খানার নিম্নস্থী ভার-শক্তি টেবিলের উর্ধ্বস্থী ভার-সহন শক্তির সমান, বা কম; তাই ওখানা স্থিরাবস্থায় রয়েছে।

ইগ্নিস-কেটুয়াস — আলেয়া; ইংরেজীতে একে বলে ‘উইলও-দি-উইস্প’। পতিত বা পরিত্যক্ত ভূমিতে মাঝে মাঝে যে অস্থায়ী অগ্নিশিখা জ্বলে উঠতে দেখা যায়। বিভিন্ন জৈব পদার্থ পচে ভূগর্ভ থেকে কম্ফিউরেটেড হাইড্রোজেন ↑ অথবা অণু কোন দাহ্য গ্যাস বেরিয়ে বায়ুর সংস্পর্শে এসে জ্বলে ওঠে; ফলে এরূপ অস্থায়ী অগ্নিশিখার সৃষ্টি হয়ে থাকে।

ইগ্নিসন-পয়েন্ট — জ্বলনাংক; কোন পদার্থ যে উত্তাপে জ্বলে ওঠে। যে তাপমাত্রায় পোড়ুলে কোন পদার্থ জ্বলতে শুরু করে, তাই হলো ওই পদার্থের ইগ্নিসন-পয়েন্ট। এই তাপমাত্রা বিভিন্ন পদার্থে বিভিন্ন রূপ হয়ে থাকে।

ইটিয়োলজি — কোন রোগোৎপত্তির মূল কারণ সম্বন্ধীয় তত্ত্বীয় বিজ্ঞান। কোন রোগের ‘ইটিয়োলজি’ বললে কি কি কারণে সেই রোগের লক্ষণাদি



ইটিয়োলজি

প্রকাশ পেয়েছে তার তথ্যাদি বুঝায়।

ইডিয়োমিটার — রাসায়নিক সংশ্লেষণ ও বিশ্লেষণের ফলে বিভিন্ন সব গ্যাসীয় পদার্থের আয়তনের পরিবর্তন

(সংকোচন বা প্রসারণ) যে যন্ত্রের সাহায্যে নিরূপণ করা যায়।

ইথার — বর্ণহীন ও দাহ্য একটি তরল জৈব রাসায়নিক পদার্থ, $(C_2H_5)_2O$; বিশেষ এক রকম মিষ্ট গন্ধযুক্ত। জীবদেহের উপর এর অ্যানেস্থেটিক ↑ ক্ষমতা আছে। ইথাইল অ্যালকোহলকে ↑ তেজী সাল্ফিউরিক অ্যাসিড দিয়ে নিউক্লিকরণ প্রক্রিয়ার সাহায্যে ইথার তৈরী করা হয়। রাসায়নিক গঠনের হিসাবে একে তাই সাল্ফিউরিক ‘ইথার’ বা **ডাই-ইথাইল ইথার**ও বলা হয়।

ইথার — বিশ্ব চরাচরের সর্বত্র পরিব্যাপ্ত একটা কাল্পনিক পদার্থ; যার মাধ্যমে আলোক, বেতার প্রভৃতি বিভিন্ন শক্তি-তরঙ্গ প্রবাহিত হয় বলে এক সময় মনে করা হোত।

ইথাইল অ্যালকোহল — সুরাসার; সাধারণ অ্যালকোহল। বর্ণহীন দাহ্য তরল পদার্থ, উগ্র গন্ধবিশিষ্ট, তীব্র কটু স্বাদযুক্ত। শর্করা জাতীয় পদার্থকে এক রকম জীবাণুর প্রভাবে বিশেষ ধরনের গাঁজন-ক্রিয়ার (কার্মেন্টেসন ↑) সাহায্যে প্রস্তুত হয়। ঔষধ হিসেবে ও বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় যথেষ্ট প্রয়োজন হয়। (অ্যালকোহল ↑)

ইথেন — এক রকম বর্ণহীন, গন্ধহীন দাহ্য গ্যাস; প্যারারফিন ↑ জাতীয় বিশেষ একটা হাইড্রোকার্বন। রাসায়নিক সূত্র C_2H_4 ।

ইথিলিন — বর্ণহীন, মিষ্ট গন্ধযুক্ত, দাহ্য, গ্যাসীয় বৌগিক পদার্থ। প্যারা-ফিন শ্রেণীর গ্যাসীয় হাইড্রোকার্বন। রাসায়নিক সূত্র C_2H_4 ।

ইনকিউবেসন পিরিয়ড — দেহে কোন জীবাণু সংক্রমণের সময় থেকে রোগের লক্ষণ প্রকাশ পাওয়ার সময় পর্যন্ত কাল-ব্যবধান। বিভিন্ন ব্যক্তির পক্ষে একই জীবাণুর শক্তি বিস্তারের এই কাল বিভিন্ন হতে পারে — এটা নির্ভর করে মানুষের রক্তের রোগ-প্রতিরোধক ক্ষমতার উপরে।

ইন্ ভিট্রো — গবেষণাগারের সীমিত পরীক্ষা; যা কাচের আধারে (টেস্ট টিউব) পরিচালিত হয়। **ভিট্রো** মানে ‘কাচ’। কোন রাসায়নিক পদার্থের জীবাণুনাশক বা অপর কোন শক্তি নির্ধারণের জ্ঞাত প্রথমতঃ গবেষণাগারে কাচের পাত্রে যে-সব পরীক্ষা-নিরীক্ষা করা হয়।

ইন্ ভিভো — ‘ইন্ ভিট্রো’ পরীক্ষালব্ধ রাসায়নিক পদার্থের প্রভাব মানুষ বা জীবজন্তুর দেহে-সংক্রামিত জীবাণুদের উপরে যাচাই করার জ্ঞাত্রে যে বাস্তব ও ব্যবহারিক পরীক্ষা করা হয়।

ইন্ভার্স রেসিও — বিপরীত বা ব্যস্ত অনুপাত। কোন রাশি ‘ক’ যে অনুপাতে বাড়ে তদনুপাতে অপর কোন রাশি ‘খ’ যদি কমে, তাহলে ঐ রাশিদ্বয়কে পরস্পর পরস্পরের ‘বিপরীত অনুপাতিক’ (ইন ইন্ভার্স-রেসিও) বলা হয়।

ইন্ভার্টেড — অমেরুদণ্ডী জীব। যে সকল জীবের মেরুদণ্ড বা শিরদাঁড়া নেই। নিম্নশ্রেণীর প্রাণী; যেমন, বিভিন্ন পোকা-মাকড়, কঁচো, শামুক প্রভৃতি। এদের সমষ্টিগতভাবে **ইন্ভার্টেডা** বলা হয়।

ইন্ভোলিউট — কোন চক্রের গায়ে দড়ি জড়াতে গেলে ঐ দড়ির প্রত্যেকটি বিন্দুর চক্রাকার গতিপথকে ঐ মূল চক্রের ‘ইন্ভোলিউট’ বলা হয়। প্রদত্ত চিত্রে ‘ক-খ’ দড়ি চক্রের (‘বৃত্ত-1’) গায়ে জড়ানো হচ্ছে,



গায়ে জড়ানো হচ্ছে, দড়ির ‘ব’ বিন্দু সংস্কারিত হয়ে ব, অবস্থানে আসতে আর একটি বৃত্ত (বৃত্ত-২) সৃষ্টি হবে, যার বৃত্তাংশ ব-ব, দ্বারা সূচিত হবে।

ইন্ ভিট্রো

এখন বৃত্ত-২ হলো ‘বৃত্ত-1’ এর **ইন্ভোলিউট**। আবার ‘বৃত্ত-1’-কে বলে ‘বৃত্ত-২’ এর **ইন্ভোলিউট**। যন্ত্র-বিজ্ঞান একরূপ বিভিন্ন জটিল গাণিতিক আলোচনার প্রয়োজন হয়।

ইটেস্টিটি — কোন শক্তির প্রাবল্য বা আতিশয্যের সূচক-পরিমাণ। শব্দের (সাউণ্ড ↑) ইটেস্টিটি হলো ধ্বনির উচ্চতা; আলোকের ইটেস্টিটি বললে তার ঔজ্জ্বল্যের পরিমাণ (ক্যাণ্ডেল-পাওয়ার ↑) বুঝায়। তড়িৎ বা চৌম্বক শক্তির ইটেস্টিটি বললে তড়িৎ বা চৌম্বক ক্ষেত্রের শক্তির তীব্রতা বুঝায়।

বিভিন্ন শক্তির ইন্টেন্সিটি বিভিন্ন নির্দিষ্ট এককে প্রকাশ করা হয়।

ইনক্যুবেটর — বাস্কের মত একটা বস্তু, যার অভ্যন্তরভাগে প্রয়োজনীয় নির্দিষ্ট তাপের সমতা রক্ষার ব্যবস্থা থাকে। তাপের এই সমতা রক্ষার যান্ত্রিক ব্যবস্থাকে বলে থার্মোস্ট্যাট ↑ —এতে এমন যন্ত্র-কৌশল থাকে যাতে প্রয়োজনীয় তাপ-মাত্রায় পৌঁছলেই তাপ পরিবহনের যোগাযোগ বন্ধ হয়ে যায়, তাপমাত্রা আর বাড়তে পারে না। এরকম যন্ত্রে সাধারণতঃ হাঁস, মুরগী প্রভৃতির ডিম ফোটানো হয়। বিশেষ ব্যবস্থায় অপুষ্টি শিশুদেরও এর মধ্যে উপযুক্ত তাপে রেখে সজীব ও পরিপুষ্ট করে তোলা যায়। জীব-বিজ্ঞান পরীক্ষাদির জন্তে জীবাণুদেয় এর মধ্যে রেখে অনেক সময় বাঁচিয়ে ও বাড়িয়ে তোলা হয়ে থাকে।

ইনক্যুগেসেন্স — ভাস্করতা, প্রদীপ্তি; অত্যধিক উত্তপ্ত অবস্থায় কোন কোন বস্তুর যে উজ্জ্বল প্রদীপ্ত অবস্থা দৃষ্ট হয়; যেমন, বিজলী-বাতির তার।

ইনক্যুগেসেন্ট ল্যাম্প — কোন পদার্থ না জালিয়ে কেবল অত্যধিক উত্তপ্ত করে যে বাতিতে ভাস্করতা বা আলোক সৃষ্টি করা হয়। ইলেক্ট্রিক বাল্বের সরু তারের মধ্যে দিয়ে তড়িৎ-প্রবাহের ফলে ওটা জ্বলে না, কেবল প্রদীপ্ত হয়েই আলো ছড়ায়। গ্যাসের আলোতে প্রধানতঃ ধোরিয়াম ↑ ও সিরিয়াম ↑ ধাতুর

বিশেষ কোন সল্ট-মাথানো ম্যান্টেল ↑ প্রদীপ্ত হয়ে আলো বিকিরণ করে।

ইন্টার-সেলুলার — উদ্ভিদ বা জীব-দেহের সংগঠক পাশাপাশি বিভিন্ন কোষের মধ্যবর্তী ব্যবধান।

ইন্টারনোড — উদ্ভিদের কাণ্ড বা



শাখার যে সব স্থানে পাতা গজায় তাকে বলে নোড; আর দুটা নোডের মধ্যবর্তী অংশকে

বলে ইন্টারনোড।

ইন্টারন্যাশনাল ডেট-লাইন — যদি কোন লোক পূর্ব দিকে চলতে থাকে, তাহলে পৃথিবীর আনুগত্য গতির (পশ্চিম থেকে পূর্ব দিকে) জন্তে সে ক্রমে আগে সূর্যোদয় দেখবে, ঘড়ির সময় তার এগিয়ে যাবে। আবার পশ্চিম দিকে চলতে থাকলে তার সময় পিছিয়ে যাবে। একজন্তে সময় বা তারিখের একটা স্থিরতা রক্ষার জন্তে গ্রিনউইচ (0° দ্রাঘিমা) থেকে 180° দূরে, অর্থাৎ 180° দ্রাঘিমা-রেখায় উপস্থিত হলে পূর্বদিকে অগ্রসর-যাত্রীর সময় পূর্ণ 24 ঘণ্টা অগ্রবর্তী হয়। কাজেই সে একদিন বাদ দেয়, অর্থাৎ ২ দিনের একই তারিখ ধরা হয়। আর পশ্চিম দিকের যাত্রীর একদিন কমে যায় বলে সে তার তারিখের সঙ্গে এক দিন যোগ করে নেয়, অর্থাৎ পরের দিনের তারিখ

ধরে নেয়। এভাবে আন্তর্জাতিক হিসেবে তারিখ নির্ধারণের জন্তে একরূপ সিদ্ধান্ত করা হয়েছে। ওই 180° দ্রাঘিমা-রেখাকে একজন্তে আন্তর্জাতিক তারিখ-রেখা বা 'ইন্টারন্যাশনাল ডেট-লাইন' বলা হয়।

ইন্টারভ্যাল-কম্বাসন ইঞ্জিন —

যে ইঞ্জিনের অভ্যন্তরে উপযুক্ত জ্বালানি কিছু জ্বলে তার আবদ্ধ তাপশক্তিকে যান্ত্রিক কৌশলে গতিশক্তিতে রূপান্তরিত করা হয়। এর জ্বালানি সাধারণতঃ পেট্রল, কেরোসিন প্রভৃতি হয়ে থাকে। পিষ্টন-লাগানো একটা আবদ্ধ সিলিণ্ডারের মধ্যে সূনিয়ন্ত্রিতভাবে জ্বলন-ক্রিয়া চলতে থাকে, গ্যাস সৃষ্টি হয়। সেই গ্যাসের চাপে পিষ্টনটা দ্রুত চলাচল করে, আর ইঞ্জিন চলতে থাকে। মোটর গাড়ীতে পেট্রল ↑ পুড়িয়ে এরকম ইঞ্জিন চালানো হয়।

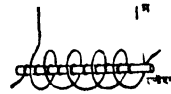
ইন্টিজার — পূর্ণ সংখ্যা বা রাশি; যেমন, 1, 5, 10, 300 ইত্যাদি; কিন্তু $\frac{1}{2}$, $\frac{3}{4}$, 2.5 ইত্যাদি নহে।

ইন্টিগ্র্যাল ক্যালকুলাস — গণিত বিজ্ঞানের একটি শাখা বিশেষ; বিভিন্ন ক্ষুদ্রাংশের সমষ্টি নির্ধারণের গাণিতিক প্রণালী। কোন প্রকার পরিবর্তনের (ভ্রাস, বৃদ্ধি, গতি প্রভৃতির) হার এবং নির্দিষ্ট সময়ে ঐ পরিবর্তনের নির্দিষ্ট পরিমাণ জানলে অপর যে কোন সময়ে তার সম্ভাব্য পরিমাণ এই প্রণালীর সাহায্যে নির্ধারণ করা যায়। কোন দেশে লোকসংখ্যা বৃদ্ধির

হার এবং কোন এক সময়ে মোট লোকসংখ্যা কত, তা জানলে দশ বছর পরে লোকসংখ্যা কত হবে, একরূপ সব তথ্য এই গাণিতিক প্রণালীতে সহজে নির্ণয় করা যেতে পারে। একরূপ গাণিতিক সমাধানে প্রতি ঘণ্টা বা প্রতি দিনের বৃদ্ধির সমষ্টি সূত্রানুসারে নির্ধারিত হয়।

ইণ্ডাক্সন — কোন পদার্থকে তড়িত-বিষ্ট করবার একটা বিশেষ কৌশল। পদার্থটা তড়িৎ-পরিবাহী হলে নিকটস্থ কোন তড়িৎ-প্রবাহের প্রভাবে ওর মধ্যেও তড়িৎ-শক্তি সঞ্চারিত হয়ে থাকে। একরূপ তড়িৎ-সংক্রমণকে বলে ইণ্ডাক্সন।

ইণ্ডাক্সন কয়েল — নিম্ন-চাপের তড়িৎ-শক্তি থেকে উচ্চতর চাপের তড়িৎ-শক্তি উৎপাদনের একটা যান্ত্রিক কৌশল। নরম লোহার রডের গায়ে ধাতব তার জড়িয়ে, একটার উপর আর একটা একরূপতা ব, দু'টা কয়েল সামান্য ব্যবধানে স্থাপন করা হয়—

1" নীচেরটাকে বলে

 প্রাইমারি কয়েল,
 আর উপরেরটা
 ইণ্ডাক্সন কয়েল হলো সেকেন্ডারি

কয়েল। প্রাইমারি কয়েলে অল্প কয়েকটি মাত্র পাক থাকে, আর সেকেন্ডারি কয়েলে থাকে অপেক্ষাকৃত সুরু তারের অনেকগুলো পাক। যান্ত্রিক কৌশলে প্রাইমারি কয়েলের মধ্যে (ইলেকট্রিক

বেলের ↑ মত) এমনভাবে বিছাৎ-প্রবাহ চালানো হয়, যাতে সেই প্রবাহিত তড়িৎ-শ্রোতকে অতি দ্রুত গতিতে একবার চালিয়ে, আবার বন্ধ করে, ক্রমাগত দ্রুত গতিশীল পরবর্তী তড়িৎ-শ্রোত (অর্টানেটিং কারেন্ট ↑) উৎপাদন করা হয়। এর ফলে ইণ্ডাক্সনের ↑ প্রভাবে সেকেন্ডারি কয়েলের মধ্যেও উচ্চ চাপের তড়িৎ শক্তির উন্মেষ ঘটে।

ইণ্ডিগো—নীলবর্ণের জৈব রাসায়নিক পদার্থ; একটি গ্লুকোসাইড ↑ জাতীয় যৌগিক। সাধারণভাবে পদার্থটা ‘ইণ্ডিক্যান’ বলে পরিচিত। ‘ইণ্ডিগোফেরা’ নামে এক জাতীয় উদ্ভিদ থেকে নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। এই ইণ্ডিগো বা নীলের জন্তে ওই উদ্ভিদের চাষ এখন আর হয় না; কারণ, কৃত্রিম উপায়েই নীল তৈরীর সহজসাধ্য কোশল আবিষ্কৃত হয়েছে।

ইণ্ডিয়াম—মৌলিক ধাতব পদার্থ; অত্যন্ত নরম ধাতু। সীসার চেয়েও নরম বলে মশণ চলাচলের জন্তে অনেক সময় যন্ত্রাদির বেরারিং-এর ↑ উপরে এর একটা পাতলা আবরণ দেওয়া হয়।

ইন্ফিনিটি—অসীম বা অনন্ত রাশি বা সংখ্যা; যে রাশি ধারণাযোগ্য যে-কোন বৃহত্তম রাশির চেয়েও বড়। এইরূপ রাশির কল্পনা করা যায় মাত্র; ‘∞’ এই সাংকেতিক চিহ্ন দিয়ে গণিতে একে প্রকাশ করা হয়।

ইন্ফিনিটিসিম্যাল—ধারণাতীত ক্ষুদ্রতম রাশি; কোন রাশি যদি ক্রমাগত ক্ষুদ্র হতে হতে যায়, অথচ কখন শূন্যও না হয়, তবে সেই অস্ফীম ক্ষুদ্রতম রাশিকে ‘ইন্ফিনিটিসিম্যাল’ বলে বোঝানো হয়।

ইনফ্রারেড - রে—অদৃশ্য অব-লোহিত রশ্মি। সূর্য-রশ্মির বর্ণালীর এক প্রান্তে যে লাল রশ্মি বিস্তৃত হয় তার চেয়েও বৃহত্তর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের রশ্মি আমরা আর চোখে দেখতে পাই না। লাল রশ্মির পরবর্তী এই অদৃশ্য রশ্মি হলো ইনফ্রা-রেড বা অবলোহিত রশ্মি। এটা আর আলোক বা বর্ণধর্মী নয়,—তাপধর্মী; বিকিরিত তাপরশ্মি। এর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য দৃশ্য আলোকরশ্মির চেয়ে বেশী, কিন্তু বেতার-তরঙ্গের দৈর্ঘ্য অপেক্ষা কম।

ইনফ্রা সাউণ্ড—মোটামুট 30-এর কম স্পন্দন-সংখ্যার শব্দ-তরঙ্গ। কখন কখন বহু দূরে বোমা বিস্ফোরণের ফলে আগত এরূপ মৃদু স্পন্দনের শব্দ মানুষের শ্রুতিগোচর না হলেও ‘ফিজ্যান্ট’ প্রভৃতি কোন কোন পাখী এই শব্দ অনুভব করতে পারে বলে প্রমাণ পাওয়া গেছে।

ইন্ডার—একটা সংকর ধাতু; 63.8% লৌহ, 36% নিকেল ও 2% কার্বন মিশিয়ে তৈরী। তাপের হ্রাস-বৃদ্ধিতে এর আয়তনের কোন হ্রাস-বৃদ্ধি হয় না। এজন্তে দামী বড়ির ব্যালাঙ্গ-হাইল ও অত্যন্ত সূক্ষ্ম

বস্ত্রাংশ নির্মাণে এই সংকর-খাতু যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ইন্ভার্ট সুগার — সমপরিমাণ গ্লুকোজ ↑ ও ফ্রাক্টোজ ↑ শর্করার সংমিশ্রণ; বা ইকু চিনির (কেন্ সুগার) রাসায়নিক রূপান্তরের ফলে উৎপন্ন হয়। ইকুচিনির রাসায়নিক নাম হলো সুক্রোজ। এর জলীয় দ্রবকে এক রকম এনজাইমের ↑ প্রভাবে, অথবা কোন মৃদু অ্যাসিড দিয়ে ফুটালে ওই সুক্রোজের গ্লুকোজ ও ফ্রাক্টোজ ↑ নামক দু'টি আইসোমার ↑ সমপরিমাণে সৃষ্টি হয়ে থাকে। এই রাসায়নিক প্রক্রিয়াকে বলে 'ইন্ভার্সন অব কেন্-সুগার'।

ইন্ভার্টেজ — এক রকম বিশেষ জৈব পদার্থ বা এনজাইম ↑; যা সাধারণতঃ জৈষ্ঠের ↑ মধ্যে জন্মায়। এই এনজাইম ইকুচিনির রূপান্তর ঘটিয়ে গ্লুকোজ ও ফ্রাক্টোজ ↑ নামক শর্করা বিশেষ উৎপন্ন করে। (ইন্ভার্ট সুগার ↑)

ইন্সুলেসন — তড়িৎ বা তাপশক্তির পরিবহন বন্ধ করবার ব্যবস্থা। কোন তড়িৎচালিত বস্তু থেকে তড়িৎ, বা উত্তপ্ত বস্তু থেকে তাপের বিকিরণ রোধ করবার কৌশল। তড়িৎ বা তাপের পরিচলন রোধ করবার ক্ষমতা যে সব পদার্থের আছে তাদের বলা হয় ইন্সুলেটর ↑।

ইন্সুলিন — জীবদেহের প্যানক্রিয়াস গ্র্যাণ্ডে ↑ উৎপন্ন একটি হরমোন ↑।

এর অভাবে ডায়াবিটিস, বা বহুমূত্র-রোগ জন্মে। কোন সুস্থ জীবদেহ থেকে ইন্সুলিন নিয়ে ডায়াবিটিস রোগীকে ইঞ্জেকশন করে দেওয়া হয়; এতে রক্তের শর্করার ভাগ কমে যায়, রোগের উপশম ঘটে। জৈব রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় ইন্সুলিন ভুক্ত খাদ্যাদির শর্করা-উপাদানের সমতা রক্ষা করে।

ইন্সুলেটর — প্রতিরোধক বা প্রতিবন্ধক পদার্থ; 'ইন্সুলেট' মানে বাধা দেওয়া বা প্রতিরোধ করা। যে সব পদার্থের মাধ্যমে তড়িৎ পরিবাহিত হয় না, তাদের বলা হয় (ইলেক্ট্রিক্যাল) ইন্সুলেটর; যেমন — রাবার ↑, পোসিলেন ↑ প্রভৃতি। ভাল তড়িৎ-পরিবাহী ধাতব তারের গায়ে এ-জাত রাবারের আস্তরণ দিয়ে তড়িতের অমৃতা নির্গমন বা অপচয় রোধ করা হয়; আর টেলিগ্রাফের ↑ খুঁটির মাথায় পোসিলেনের নির্মিত এক রকম বাটির গায়ে লাগিয়ে বৈদ্যুতিক তার টানা হয়। আবার, তাপের বিকিরণ রোধ করবার জন্তে উত্তপ্ত পদার্থের গায়ে অ্যাস্বেস্টস ↑, ফেন্ট ↑ প্রভৃতির আবরণ দেওয়া হয়, যে-সেতু তাপশক্তির পক্ষে এ-সব ইন্সুলেটর বা তাপ-প্রতিরোধক পদার্থ।

ইনার্ট — যে পদার্থের কোন রাসায়নিক ক্রিয়া নেই; কোন পদার্থের সঙ্গেই যার রাসায়নিক মিলন ঘটে না। হিলিয়াম, নিয়ন, ক্রিপটন, আর্গন ↑ প্রভৃতি গ্যাসকে 'ইনার্ট গ্যাস' বলে।

ইনার্সিয়া — জড় বস্তুর স্থিরাবস্থা; বাইরের কোন শক্তি প্রয়োগ না করলে জড় বস্তু স্থির থাকলে বরাবর স্থিরই থাকবে; আর চলতে থাকলে বরাবর একই দিকে একই গতিতে চলতে থাকবে। জড় বস্তুর এই ধর্মকে বলে ইনার্সিয়া বা জড়্য। শক্তি প্রয়োগ ব্যতীত জড়ের গতি বা স্থিতির কোন পরিবর্তন সম্ভব নয়।

ইনো কুলেসন — রোগ-বীজাণুর টিকা; কোন রোগের জীবাণু সূক্ষ্ম জীবদেহে সামান্য পরিমাণে প্রবেশ করিয়ে সেই রোগের প্রতিরোধ-শক্তি বৃদ্ধি করবার ব্যবস্থা। বিজ্ঞানী পাস্তুর ↑ এর আবিষ্কারক। বাইরে থেকে কোন রোগ-জীবাণু নিয়ে সূক্ষ্ম দেহে প্রবেশ করালে ওই রোগের একটা মূছ আক্রমণ ঘটে; এর ফলে ওই রোগের তীব্র আক্রমণ প্রতিরোধ করবার একটা শক্তি স্বভাবতঃই জীবদেহে সৃষ্টি হয়ে থাকে। পূর্বে সজীব জীবাণু নিয়ে এরূপ টিকা দেওয়া হোত, এখন মৃত জীবাণু, অথবা তাদের দেহ-নিঃসৃত রস, (টক্সিন ↑, অ্যান্টিটক্সিন) প্রভৃতির টিকা দিয়েও আশানুরূপ ফল পাওয়া যাচ্ছে।

ইপ্সম সল্ট — ম্যাগ্নেসিয়া ম সালফেট; সাধারণতঃ বলে ম্যাগ্নেসিয়াম সালফ, $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ । সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়, বিরেচক ও ক্ষারধর্মী। জোলাপ-জাতীয় ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়।

ইপিকাক — ব্রিজিল দেশের এক রকম উদ্ভিদজাত অ্যালকালয়েড ↑ পদার্থ; এর মধ্যে ‘অ্যামিটিন’ নামক ভেবজ পদার্থ রয়েছে। ঔষধটির প্রয়োগে রোগীর ঘাম হয়, বমির উদ্রেক করে। উপযুক্ত মাত্রায় আমাশয় রোগে বিশেষ ফলপ্রসূ; শুষ্ক কাসির প্লেগ্মা তরল করবার জন্যেও ব্যবহৃত হয়।

ইভাপোরেশন — বাষ্পীভবন; উত্তাপের প্রভাবে তরল পদার্থের বাষ্পে পরিণত হওয়ার প্রক্রিয়া। কর্পূর, পেটল প্রভৃতি অনেক পদার্থ স্বাভাবিক তাপেই দ্রুত বাষ্পীভূত হয়ে উবে যায়, এদের বলা হয় **ভোলাটাইল** বা উড়ারী পদার্থ। উন্মুক্ত পাত্রে জল রাখলেও এই প্রক্রিয়ার স্বভাবতঃই ধীরে ধীরে বাষ্পীভূত হয়ে যায়। তাপ বৃদ্ধি করলে এই বাষ্পীভবন প্রক্রিয়া দ্রুততর হয়ে থাকে।

ইভোলিউশন — ক্রম-বিবর্তন; ক্ষুদ্র এককোষী জীব (উদ্ভিদ বা প্রাণী) থেকে বহুকোষী জটিল অবয়ব-বিশিষ্ট জীবের ক্রমবিকাশ। কোটি কোটি বছরে এই ‘ইভোলিউশন’ বা ক্রম-বিবর্তনের ফলে প্রারম্ভিক সরল জীবদেহ থেকে বর্তমান জটিল গঠনের সুসম্পূর্ণ জীব-জন্তু ও মানব দেহের উৎপত্তি হয়েছে।

ইমালুসন — মিশ্র তরল পদার্থ; যার মধ্যে অপর কোন তরল বা কঠিন পদার্থ এমনভাবে অতি সূক্ষ্ম কণিকায়

প্রায় একীভূত হয়ে মিশে থাকে যে, তারা স্বাভাবতঃ আর পৃথক হ'তে পারে না। জলে আর তেলে বিশেষভাবে ফেটালে এরূপ ইমাল্শন হয়, তেলের সূক্ষ্ম কণিকাগুলো জলের কণিকার সঙ্গে অদ্বাদীভাবে মিশে যায়। এভাবে জলের সঙ্গে প্রোটিন ↑ ও ল্যাক্টোজ ↑ সম্বলিত স্নেহ-পদার্থের স্বাভাবিক ইমাল্শন হলো দুধ।

ইমিউনিটি — জীবদেহের রোগ-প্রতিরোধক ক্ষমতা। এরূপ ক্ষমতা স্বাভাবিক বা জন্মগতও হতে পারে; আবার ভ্যাক্সিন ↑ ইত্যাদি প্রয়োগেও জন্মানো যায়। এই রোগ-প্রতিরোধ শক্তির তারতম্যের জন্তেই একই পারিপার্শ্বিক অবস্থায় থেকেও কেউ রোগা গ্রাস্ত হয়, কেউ বা সুস্থ থাকে।

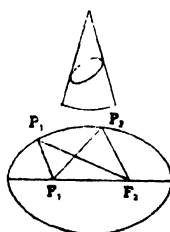
ইম্মিসিবল — পরস্পর একীভূত হয়ে মিশে যায় না এমন; তরল পদার্থের বেলায়ই কথাটা সাধারণতঃ ব্যবহৃত হয়ে থাকে, — যেমন, জল আর তেল পরস্পর ইম্মিসিবল।

ইমেজ — প্রতিচ্ছায়া; কোন বস্তু থেকে আগত আলোকরশ্মি দর্পণে প্রতিফলিত বা লেন্সে ↑ প্রতিসরিত হলে তার যে প্রতিবিম্ব পড়ে। এই প্রতিবিম্ব সোজা-সুজি দর্শকের চোখে পড়তে পারে, আবার কোন পর্দার উপরেও ফেলা যায়। একে বলে 'রিয়ল ইমেজ' বা প্রকৃত প্রতিবিম্ব। প্রতিবিম্ব আবার ভার্চুয়াল ↑ বা অপ্রকৃতও হতে পারে। সাধারণ

আয়নার আমরা 'ভার্চুয়াল ইমেজ' দেখি। এখানে আলোকরশ্মির প্রত্যক্ষ প্রতিফলন হয় না; কাজেই তাতে দৃষ্ট প্রতিচ্ছায়া পর্দার উপর ফেলা যায় না।

ইল্যাস্টিসিটি — স্থিতিস্থাপকতা; পদার্থের যে ধর্ম বা বৈশিষ্ট্যের জন্তে চাপ দিলে তার আকার-আয়তন বদলে যায়, চাপ ছেড়ে দিলে আবার পূর্ব আকার-আয়তনে ফিরে আসে। এরূপ পদার্থকে বলে **ইল্যাস্টিক** পদার্থ; রাবার এর একটি বিশেষ দৃষ্টান্ত। অধিকাংশ পদার্থেরই কিছু না কিছু ইল্যাস্টিসিটি আছে; সামান্য বলে হয়তো চোখে ধরা পড়ে না।

ইলিপ্স — জ্যামিতিক উপবৃত্ত; কোন আয়তনিক কোণকে (চিত্রাঙ্কযায়ী) বাঁকাভাবে কেটে দিলে যে প্রলম্বিত

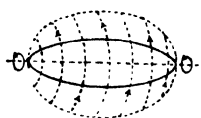


ইলিপ্স

বৃত্ত-রেখা সৃষ্টি হয়। এরূপ উপবৃত্তের অভ্যন্তরে এমন দু'টি বিন্দু থাকে পরিধির যে-কোন বিন্দু থেকে যাদের দূরত্বের সমষ্টি সর্বদা স্থির (একই) থাকে। চিত্রে $P_1F_1 + P_1F_2 = P_2F_1 + P_2F_2 =$ স্থির রাশি। ঐ বিন্দুদ্বয়কে বলে উপবৃত্তের উৎকেন্দ্র বা কোকাস। সৌরমণ্ডলের গ্রহগুলি এরূপ উপবৃত্তীয়

পথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করে, সূর্য থাকে তার যে-কোন একটি ফোকাসে।

ইলিপ্সয়েড — কোন উপবৃত্তকে (ইলিপ্স \uparrow) তার অক্ষের চারদিকে



ইলিপ্সয়েড

ঘোরালে যে আয়তনিক ক্ষেত্র রচিত হয়। চিত্রের উপবৃত্তটির অক্ষ

অ-অ, যার চারদিক ঘুবানো হ'চ্ছে।

ইলেকট্রন — পদার্থের পরমাণুর সংগঠক ঋণ-তড়িৎ কণিকা। মৌলিক পদার্থের পরমাণুর কেন্দ্রীন বা নিউক্লিয়াসের চারদিকে এরূপ ঋণতড়িৎ কণিকা পরিভ্রমণ করে (অ্যাটমিক স্ট্রাকচার \uparrow)। হাইড্রোজেন-পরমাণুর নিউক্লিয়াসের চারদিকে একটি মাত্র ইলেকট্রন ঘুরছে। বিভিন্ন পদার্থের পরমাণুতে এরূপ ইলেকট্রনের সংখ্যা বিভিন্ন হয়ে থাকে।

ইলেকট্রন মাইক্রোস্কোপ—সাধারণ মাইক্রোস্কোপ বা অণুবীক্ষণ যন্ত্রে দৃশ্য বস্তু থেকে প্রতিফলিত আলোকরশ্মি লেন্সের মাধ্যমে এসে আমাদের চোখে পড়ে; বিভিন্ন লেন্সের সাহায্যে বর্ধিতাকারে দৃশ্য বস্তুর সেই প্রতিবিম্ব আমরা দেখতে পাই। কিন্তু দ্রষ্টব্য বস্তুটি যদি আলোক-তরঙ্গের দৈর্ঘ্য অপেক্ষাও ক্ষুদ্র হয়, তবে আর তা থেকে আলোক-তরঙ্গ প্রতিফলিত হতে পারে না; ফলে সেরূপ ক্ষুদ্র বস্তু সাধারণ মাই-

ক্রোস্কোপে অদৃশ্য থেকে যায়। এখন, ক্যাথোড-রে-টিউবের \uparrow ক্যাথোড প্রান্ত থেকে ইলেকট্রনের যে ধারা-প্রবাহ বেরায় তার প্রকৃতি আলোক-রশ্মিরই অনুরূপ বটে; কিন্তু এর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য সাধারণ আলোক-রশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের চেয়ে অনেক কম। কাজেই ইলেকট্রনের এই ধারা-রশ্মিতে অতি ক্ষুদ্র (বা সাধারণ মাইক্রোস্কোপে \uparrow অদৃশ্য) কণিকাও প্রতিফলিত হতে পারে। অতি জটিল যান্ত্রিক কৌশলে এরূপ প্রতিফলনের ব্যবস্থা করা হয়েছে এই ইলেকট্রন-মাইক্রোস্কোপ যন্ত্রে। দ্রষ্টব্য বস্তুর উপরে ইলেকট্রনের সমান্তরাল ধারারশ্মি নিক্ষিপ্ত হয়, আর যন্ত্রের এক বিশেষ চৌম্বক ক্ষেত্রের নিয়ন্ত্রণে প্রতিফলিত-রশ্মি কেন্দ্রীভূত হয়ে বস্তুটির বর্ধিতাকার প্রতিচ্ছায়ায় সৃষ্টি করে। এই প্রতিচ্ছায়া এক রকম প্রতিপ্রভ (ফ্লোরেসেন্ট \uparrow) পর্দার উপরে ফেল হয় এবং ক্যামেরায় তার আলোক-চিত্রও তোলা যায়।

ইলেকট্রন লেন্স— ইলেকট্রন \uparrow কণিকার ধারারশ্মি যে বিশেষ চৌম্বক ক্ষেত্রের (ম্যাগনেটিক ফিল্ড \uparrow) প্রভাবে এক বিন্দুতে এনে সংহত (ফোকাস \uparrow) করা যায়, যেমন কাচের লেন্স \uparrow প্রতি-সরিত আলোক-রশ্মি একস্থানে সংহত হয়। ইলেকট্রন-মাইক্রোস্কোপে \uparrow এরূপ চৌম্বকক্ষেত্রকে সাধারণ লেন্সের মত ব্যবহার করা হয়ে থাকে।

ইলেক্ট্রনিক্স — ইলেক্ট্রনের ধর্ম ও গতিবিধি সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। বিজ্ঞানের যে শাখায় রেডিও-ভোল্ট \uparrow , ক্যাথোড-রে-টিউব \uparrow প্রভৃতি যন্ত্রাদি (যার মধ্যে মুক্ত ইলেক্ট্রন-কণিকা সব চলাচল করে) বিষয়ক বিভিন্ন তথ্যাদি আলোচিত হয়ে থাকে।

ইলেক্ট্রিসিটি — তড়িৎ বা বিদ্যুৎ শক্তি। পদার্থের পারমাণবিক গঠনে যে ঋণ-তড়িৎবিশিষ্ট ইলেক্ট্রন \uparrow কণিকা রয়েছে বিভিন্ন উপায়ে তাদের উত্তেজিত করলে যে শক্তির উদ্ভব হয়। গ্রীষ্টের জন্মের প্রায় ছয় শত বছর পূর্বে অ্যাম্বার নামক পদার্থে এই শক্তির প্রথম পরিচয় পান থেলুস নামে এক বিজ্ঞানী। কোন তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থের মধ্য দিয়ে এই শক্তিকে প্রবাহিত করা যায়; একে আবার তাপশক্তি, আলোকশক্তি, বা যান্ত্রিক শক্তিতে রূপান্তরিত করাও যেতে পারে। এই তড়িৎ-শক্তিকে বিশেষ ব্যবস্থায় কোন পদার্থের মধ্যে স্থির-ভাবে আবদ্ধ রাখা যায়, তখন একে বলে স্ট্যাটিক ইলেক্ট্রিসিটি বা স্থির-তড়িৎ। যখন একে কোন বিদ্যুৎ-পরিবাহী পদার্থের তারের মাধ্যমে প্রবাহিত করে আলোক, উত্তাপ প্রভৃতি শক্তিতে রূপান্তরিত করা হয়, তখন তাকে বলে কাইনেটিক ইলেক্ট্রিসিটি, অর্থাৎ চল-বিদ্যুৎ। সাধারণতঃ ধাতব পদার্থ-মাত্রই উৎকৃষ্ট তড়িৎ-পরিবাহী (কন্ডাক্টর) হয়।

ইলেক্ট্রিক কারেন্ট—তড়িৎ-শক্তির ধারা-প্রবাহ; কোন তড়িৎ-পরিবাহী ধাতব তারের ভিতর দিয়ে ধারাকারে ইলেক্ট্রন-কণিকার গতিশ্রোত। তড়িৎ-শক্তির উচ্চ চাপের ফলে ইলেক্ট্রন \uparrow বা ঋণতড়িৎ-কণিকাগুলো প্রকৃতপক্ষে ধন-তড়িৎ ধারার বিপরীত দিকে প্রবাহিত হতে থাকে। তড়িৎ-প্রবাহের এই গতিপথ তারের মাধ্যমে সর্বদা অবচ্ছিন্ন (সম্পূর্ণ চক্রাকারে) রাখতে হয়; একেই বলে ইলেক্ট্রিক সার্কিট। ওই তার কোথাও বিচ্ছিন্ন হলেই প্রবাহ বন্ধ হয়ে যায়। ইলেক্ট্রিক কারেন্ট ড'-রকম—এ. সি. (অন্টারনেটিং কারেন্ট \uparrow) এবং ডি. সি. (ডাইরেক্ট কারেন্ট)। এ-সি. প্রবাহে তড়িৎ-শক্তির চাপ ক্রমাগত বাড়ানো কমানো হয়; এক দিকে হঠাৎ চাপ বেড়ে যায়, মুহূর্তে কমে গিয়ে বিপরীত দিকে বেড়ে যায়। প্রবাহের এই গতি পরিবর্তন সেকেন্ডে 50 বার, বা তারও বেশী হয়ে থাকে। এক্ষেত্রে একে বাংলায় 'পরিবর্তী-প্রবাহ' বলা হয়। ডি. সি. প্রবাহে তড়িৎ-শক্তি ক্রমাগত একই দিকে সমানভাবে প্রবাহিত হতে থাকে, গতি-পথের পরিবর্তন হয় না। তাই একে বলা হয় ডাইরেক্ট বা একমুখী প্রবাহ।

ইলেক্ট্রিক জেনারেটর—যে যন্ত্রের সাহায্যে তড়িৎ-শক্তি উৎপাদিত হয়। এই যন্ত্র বিভিন্ন আকারের ও বিভিন্ন শক্তির হতে পারে। তড়িৎ-শক্তি

উৎপাদন করবার যান্ত্রিক কেন্দ্রকে বলে পাওয়ার স্টেশন ; এ সব কেন্দ্র সাধারণতঃ ছ-রকম হয়ে থাকে ; —
ধার্মাল ↑ ও **হাইড্রো ইলেকট্রিক** পাওয়ার স্টেশন । তেল, কয়লা প্রভৃতি জ্বালানির সাহায্যে উত্তাপ সৃষ্টি করে যে-সব জেনারেটর যন্ত্র চালানো হয় তাদের বলে ধার্মাল, বা তাপীয় ; আর জলস্রোতের শক্তি নিয়ন্ত্রিত করে যে জেনারেটর চালানো হয়, তাকে বলে হাইড্রো-ইলেকট্রিক ↑ জেনারেটর, অর্থাৎ জলশক্তিতে চালিত বিদ্যুৎ উৎপাদন যন্ত্র । বিরাট শক্তিশালী এরূপ বিভিন্ন স্টেশন থেকে বিদ্যুৎশক্তি তারের মাধ্যমে বিভিন্ন কাজের জন্তে দূর দূরান্তরে সরবরাহ করা হয় ।

ইলেকট্রিক ল্যাম্প—তড়িৎ-শক্তির প্রভাবে আলোক উৎপাদনের বাতি । তড়িৎ-প্রবাহের ফলে বিশেষ ধরনের (সাধারণতঃ টাংস্টেন ↑ ধাতুর) সরু তার উত্তপ্ত ও প্রদীপ্ত হয়ে আলোক বিকিরণ করে । ওই তার বা



ফিলামেন্ট ↑ থাকে বায়ুশূন্য বা নিষ্ক্রিয় কোন গ্যাসে পূর্ণ কাচ - গোলাকে র মধ্যে, যাকে বলে ইলেকট্রিক বাল্ব ।

নিয়ন-ল্যাম্প এই হলো সাধারণ ইলেকট্রিক ল্যাম্প । ইদানিং নিয়ন ↑ গ্যাস - ল্যাম্প র প্রচলন হয়েছে ।

কাঁচের বাল্ব বা টিউবের মধ্যে নিয়ন গ্যাস ভর্তি করে তার মধ্যে ছুঁটা ধাতব চাকতি বা জড়ানো তার জুড়ে দেওয়া হয় । ওই ছুঁটা চাকতি বা তারের মাধ্যমে তড়িৎ-প্রবাহ চালালে সূদৃশ লাল রংএর আলোক বিকিরিত হয় । বাল্বের মধ্যে বিভিন্ন ফ্লুরোসেন্ট ↑ পদার্থ দিয়ে এভাবে বিভিন্ন বর্ণের সূদৃশ আলোক সৃষ্টি করা যায় ।

ইলেকট্রিক বেল — বৈদ্যুতিক ঘণ্টা । বেল, ইলেকট্রিক ↑ ।

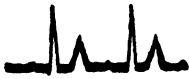
ইলেকট্রাম — স্বর্ণ ও রৌপ্যের খনিজ ধাতু-সংকরের বিশেষ নাম । এরূপ রৌপ্যমিশ্রিত খনিজ স্বর্ণ কোথাও কোথাও পাওয়া যায় । কখন কখন অলঙ্কারাদিতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে ।

ইলেকট্রো-এস্কে ফা লো গ্রা ম— ইলেকট্রো-এস্কেফালোগ্রাফ নামক যন্ত্রের সাহায্যে অঙ্কিত মস্তিষ্কের স্নায়ুকেন্দ্র-গুলোর বিশেষ বৈদ্যুতিক স্পন্দনের গতি-প্রকৃতি নির্দেশক রেখা-চিত্র । মস্তিষ্কের কোষগুলোর অতি মৃদু স্পন্দন বহু সহস্র গুণ বর্ধিত হয়ে তরঙ্গের আকারে কাগজে রেখাপাত করে । এই রেখা দেখে মস্তিষ্কের বিভিন্ন স্নায়ুর কার্যকারিতা বুঝা যায় । যেমন, একজন সুস্থ লোকের মস্তিষ্ক থেকে সেকেন্ডে ৪ থেকে ১৪-টি তরঙ্গরেখা পাওয়া যায় ; কিন্তু মৃগী রোগাক্রান্ত কোন ব্যক্তির বেলায় এই তরঙ্গরেখা সেকেন্ডে মাত্র ৬ বা ৭-টার বেশী হয়

না। বিভিন্ন অবস্থায় বিভিন্ন ব্যক্তির
এরূপ তরঙ্গের আকৃতি ও প্রকৃতিরও
বিভিন্নতা লক্ষিত হয়ে থাকে।

ইলেক্ট্রো কম্পেন্স — মনোবিকার
বিশেষ; যার ফলে কোন কোন
বালিকা পিতার প্রতি অত্যধিক
আকৃষ্ট হয়; পরন্তু মাতার প্রতি বিরূপ
হয়ে ওঠে। এ যেন কতকটা বিপরীত-
ধর্মী বৈজ্ঞাতিক আকর্ষণের মত।

ইলেক্ট্রো-কার্ডিওগ্রাম — বৈজ্ঞাতিক
শক্তির সাহায্যে এক রকম যান্ত্রিক
কৌশলে অঙ্কিত হৃৎস্পন্দনের রেখা-
চিত্র। এর যন্ত্রটাকে বলে ইলেক্ট্রো-
কার্ডিওগ্রাফ। হৃৎপিণ্ডের ক্রিয়া



কার্ডিওগ্রাম

অনিয়মিত
হলে এই যন্ত্রের
সাহায্যে তার
অবস্থা পরীক্ষা
করা হয়; রেখাচিত্রের ধরন দেখে
হৃৎপিণ্ডের কার্যকারিতার ত্রুটি-বিচ্যুতি
সহজেই ধরা যায়।

ইলেক্ট্রো-কেমিস্ট্রি — ইলেক্ট্রো-
লিসিস ↑ সম্পর্কীয় রসায়ন শাস্ত্র;
তড়িৎ-প্রবাহের প্রভাবে বিশেষ
ব্যবস্থায় বিভিন্ন পদার্থের সংগঠনিক
যে-সব রাসায়নিক পরিবর্তন হয়,
তৎসম্পর্কীয় বিজ্ঞান।

ইলেক্ট্রোথেরাপি — মানসিক
রোগের বৈজ্ঞাতিক চিকিৎসা-প্রণালী;
যন্ত্রকের বিভিন্ন স্নায়ুক্ষেত্রে বিশেষ
ব্যবহার তড়িৎ-প্রবাহ চালিয়ে বিভিন্ন

মাংসপেশীর বিকোচ সৃষ্টি করে' বা
কখন কখন রোগীর চেতনা বিলুপ্তি
ঘটিয়ে বিভিন্ন প্রকার মনোবিকার-
জনিত বিকল স্নায়ুগুলিকে ক্রমে
স্বাভাবিক করে তোলা হয়।

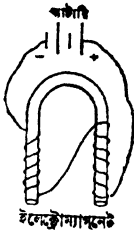
ইলেক্ট্রোড — তড়িৎ-দ্বার; তড়িৎ-
পরিবাহী কোন পদার্থে তৈরী যে দণ্ড,
চাকতি বা তারের মধ্য দিয়ে তড়িৎ-
প্রবাহ কোন তরল বা গ্যাসীয় পদার্থের
মধ্যে প্রবিষ্ট হয়, অথবা তা থেকে
বেরিয়ে যায়। যে তড়িৎ-দ্বার দিয়ে
কোন পদার্থে তড়িৎ প্রবেশ করে
তাকে বলে অ্যানোড ↑, বা ধন-
তড়িৎদ্বার; আর যেটা দিয়ে তড়িৎ
বেরিয়ে যায় তাকে বলে ক্যাথোড ↑,
বা ঋণ-তড়িৎদ্বার।

ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ফোর্স —
বৈজ্ঞাতিক চাপশক্তি; এই চাপশক্তির
প্রভাবেই তড়িৎ-শ্রোত ধাতব তারের
পূর্ণ চক্রপথে দ্রুত প্রবাহিত হয়। এই
তড়িৎ-চাপ ভোল্ট ↑ এককে পরিমিত
হ'য়ে থাকে।

ইলেক্ট্রোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে
তড়িৎ-শক্তির চাপ বা ভোল্টেজ ↑
মাপা হয়। তড়িতের চাপ নিরূপণের
অন্ত্রে নানা রকম যান্ত্রিক ব্যবহার
ইলেক্ট্রোমিটার যন্ত্র আছে।

ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেট — বৈজ্ঞাতিক
তার-জড়ানো লৌহদণ্ড; দণ্ডটা সোজা,
বা ইংরেজী U আকৃতির মত থাকানোও
হতে পারে। জড়ানো ওই তারের

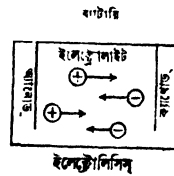
মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহ চালানো দণ্ডটা চৌম্বক শক্তি লাভ করে; একেই বলে ইলেক্ট্রোম্যাগনেট; বাংলায় একে বলে তড়িৎ-চুম্বক। তারের মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহ যতক্ষণ চলে ওই দণ্ডের চৌম্বক ধর্মও সাধারণতঃ ততক্ষণ মাত্র থাকে।



ইলেক্ট্রোলাইট — ইলেক্ট্রোলিসিস প্রক্রিয়ায় যে পদার্থের দ্রবের মধ্য দিয়ে বিদ্যুৎ-প্রবাহ চলাচল করে। এখানে বিদ্যুৎ-প্রবাহ ওই পদার্থেরই আয়নায়িত পরমাণুগুলোর মাধ্যমে পরিচালিত হয়ে থাকে। কপার-সাল্ফেট ↑ বা তুঁতের জলীয় দ্রবের মধ্যে ছুঁটি ইলেক্ট্রোড ↑ বসিয়ে ব্যাটারির তার জুড়ে বিদ্যুৎ-প্রবাহ চালানো হলো। ব্যাটারি ↑ থেকে বিদ্যুৎ-প্রবাহ অ্যানোডের মধ্য দিয়ে ওই দ্রবের মাধ্যমে ক্যাথোডে পৌঁছে আবার ব্যাটারিতে ফিরে যায়। এর ফলে ওই দ্রবের, বা ইলেক্ট্রোলাইটের ঋণ-তড়িতাবিষ্ট সাল্ফেট আয়নগুলো ক্যাথোড থেকে অ্যানোডে চলে যায়; আর ধন-তড়িতাবিষ্ট কপার (তামা) আয়নগুলো অ্যানোড থেকে ক্যাথোডে যায়। এভাবে তামার স্বল্প কণিকা ক্যাথোডের গায়ে জমে তার একটা পাতলা আস্তরণের সৃষ্টি করে। এই প্রক্রিয়াকে বলে

ইলেক্ট্রোমেটিং ↑। আর কপার সাল্ফেটের ওই দ্রবটা, বা বিশ্লিষ্ট হয়, তাকে বলে ইলেক্ট্রোলাইট।

ইলেক্ট্রোলিসিস — বিশেষ বিশেষ পদার্থের দ্রবের মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহ চালানো ওই সব পদার্থের রাসায়নিক বিশ্লেষণ ঘটে। এই প্রক্রিয়াকে বলে ইলেক্ট্রোলিসিস। প্রবাহের ক্যাথোড ও অ্যানোড তড়িৎদ্বার দুটির মধ্যে ওই পদার্থের পরমাণুগুলো আয়নায়িত হয়ে পড়ে, আর সেই আয়ন-কণিকাগুলোর



মাধ্যমে তড়িৎ-শ্রোত প্রবাহিত হতে থাকে। দ্রবের রাসায়নিক উপাদান-গুলির ধনাত্মক

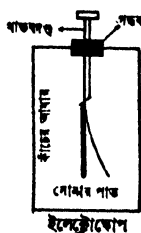
আয়ন কণিকা (ধাতব) সব গিয়ে ক্যাথোড ↑ দ্বারের গায়ে জমে এবং ঋণাত্মক আয়ন কণিকা সব অ্যানোড দ্বারে বিমুক্ত হয়ে যায়। পদার্থের একপ বিশ্লেষণ নির্ভর করে প্রধানতঃ দ্রাবক ও দ্রাব্য পদার্থ দুটির এবং ইলেক্ট্রোডের রাসায়নিক গঠন ও প্রকৃতির উপর।

ইলেক্ট্রোলিটিক কপার—তামার কোন রাসায়নিক লবণ (কপার সল্ট ↑) থেকে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় যে অতিবিশুদ্ধ তামা পাওয়া যায়।

ইলেক্ট্রোমেটিং — কোন ধাতব বস্তুর উপরে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রি-

যার সাহায্যে অল্প কোন ধাতুর সূক্ষ্ম আন্তরণ দেওয়ার রাসায়নিক কৌশল। সাধারণতঃ এ-প্রক্রিয়াকে বাংলায় ‘গিণ্টি করা’ বলা হয়। এভাবে কপার-প্লেটিং, সিলভার-প্লেটিং, গোল্ড-প্লেটিং প্রভৃতি করবার ব্যবস্থা করা যায়। যে ধাতুর আন্তরণ দিতে হবে তার কোন সন্টকে করতে হবে ইলেক্ট্রোলাইট ↑, ঋণ-তড়িৎ-স্রাব বা ক্যাথোড ↑ প্রাপ্তে ঝুলানো থাকবে ধাতব জিনিসটা, যার গায়ে ইলেক্ট্রোলিসিস প্রক্রিয়ায় ইলেক্ট্রোলাইট ↑ সন্টের ধাতব উপাদানের সূক্ষ্মকণিকাগুলো গিয়ে লেগে যাবে।

ই লে ক ট্রো ফো প — যে যন্ত্রের সাহায্যে তড়িৎ-শক্তির অস্তিত্ব নিরূপণ করা হয়। এক্ষেত্রে সাধারণতঃ গোল্ড-



লিফ্ - ইলেক্ট্রো-

ফোপ ব্যবহৃত হয়ে থাকে। যন্ত্রটা হলো একটা বন্ধ-মুখ কাঁচের জার; কোন বিদ্যুৎ-পরিবাহী

ধাতব দণ্ডের সঙ্গে লাগানো সোনার ছুঁখানা পাতলা পাত ওই জারের মধ্যে ঝোলানো থাকে। ওই ধাতব দণ্ডের সঙ্গে কোন জিনিসকে বৈদ্যুতিক তার দিয়ে সংযুক্ত করলে, যদি তাতে তড়িৎ শক্তি থাকে, তবে তা দণ্ডের ভিতর দিয়ে সোনার পাত ছুঁখানাকে তড়িতা-বিষ্ট করবে; আর সম-তড়িতাবিষ্ট হওয়ার ফলে পাত ছুঁখানা পরস্পর

থেকে সরে কাঁক হয়ে যাবে। তারের সংযোগ কেটে দিলে পাত ছুঁখানা আবার জুড়ে যাবে। কোন পদার্থে অতি সামান্য তড়িৎ-শক্তির অস্তিত্বও এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে সহজেই নিরূপণ করা যায়।

ইলেক্ট্রোস্ট্যাটিক্স — স্থির-তড়িৎ সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। ক্রানেল বা সিল্ক দিয়ে ঘসলে কাচের দণ্ডে তড়িৎ সঞ্চারিত হয়; এই তড়িৎশক্তি কাঁচে স্থির, অর্থাৎ প্রবাহবিহীন অবস্থায় থাকে। ধাতব তারের মাধ্যমে তড়িতের যেকোন চলতা বা প্রবাহ সৃষ্টি হয় কাচের স্থির-তড়িতে তেমন থাকে না। এরূপ স্থির স্থিতিশীল তড়িৎ সম্বন্ধীয় বিভিন্ন তথ্যের আলোচনা বিজ্ঞানের এই শাখার অন্তর্গত।

ইলুট্রিয়েশন — পদার্থের অতি সূক্ষ্ম কণিকাসমূহ পৃথকীকরণের প্রক্রিয়া। চূর্ণিত অদ্রাব্য পদার্থে জল দিয়ে নেড়ে রেখে দিলে বৃহত্তর কণিকাগুলি থিতুয়ে তলায় জমে, অতি সূক্ষ্ম কণিকাগুলি উপরের জলে অদৃশ্যভাবে ভাসতে থাকে। উপরের এই জল সাবধানে ঢেলে নিয়ে বাষ্পীভবন প্রক্রিয়ার সাহায্যে পদার্থটির সূক্ষ্মতিসূক্ষ্ম অতি-মসৃণ কণিকাসমূহ পাওয়া যায়। এই প্রক্রিয়াকে বলে ইলুট্রিয়েশন।

ইয়োডো-ফিভার — পীতজ্বর; দক্ষিণ আমেরিকার এক রকম মারাত্মক ব্যাধি। এক জাতীয় মশার দংশনে সংক্রামিত হয়। এ-রোগে লিভার

পাকস্থলী প্রভৃতির প্রদাহ ও ক্ষীণি
ঘটে, গাত্রচর্ম হলদে হয়ে যায়, রোগী
কালো বমি করে। আজকাল এর
প্রতিবেদক ঔষধাদি বেরিয়েছে।

ইস্টম্যান, জর্জ — আমেরিকা যুক্ত-
রাষ্ট্রের বিশিষ্ট পদার্থবিজ্ঞানী, জন্ম নিউ-
ইয়র্কে 1854 খৃঃ, মৃত্যু 1932 খৃঃ।
আলোকচিত্র শিল্পের প্রভূত উন্নতি
সাধন করেন — দ্রুত ফটোগ্রাফির ↑
জড়ানো ফিল্ম ↑ পদ্ধতির উদ্ভাবন
1884 খৃঃ। বিশ্ববিখ্যাত কোডাক
ক্যামেরা ↑ তৈরী করেন 1888 খৃঃ।
উপার্জিত বিপুল ধনসম্পত্তি জনহিতে
ও শিক্ষাবিস্তারে দান করে গেছেন।

ঈষ্ট — ছত্রাক জাতীয় এক রকম জৈব
পদার্থ; এর সাহায্যে বিভিন্ন উদ্ভিজ্জ
পদার্থের গাঁজন-ক্রিয়া সংঘটিত হয়।
পাউরুটি নরম ও ফাঁপা করবার জন্তে
ময়দার সঙ্গে ঈষ্ট মিশিয়ে দেওয়া হয়।
চিনির রস ঈষ্ট দিয়ে গাঁজিয়ে মজা
প্রস্তুত করা হয়ে থাকে। ঈষ্ট থেকে
এক রকম এনজাইম ↑ বা জৈব পদার্থ
জন্মে; যার প্রভাবে একরূপ বিভিন্ন
রাসায়নিক ক্রিয়া সম্ভব হয়।

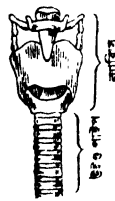
উ

উইলো — এক জাতীয় বৃক্ষের সাধারণ
নাম; জলাভূমি অঞ্চলেই প্রধামতঃ
জন্মে। ‘হোয়াইট উইলো’, ‘উইপিং
উইলো’ প্রভৃতি বিভিন্ন শ্রেণীতে
বিভক্ত। সাধারণতঃ সাদা ফুল ফোটে,

পাতা ফলকাকুতি; কাণ্ড দৃঢ়, অথচ
নরম। বিভিন্ন শ্রেণীর উইলো কাঠ
থেকে ক্রিকেটের ব্যাট, বাস্কেট, খুড়ি
প্রভৃতি তৈরি হয়ে থাকে।

উইলো-দি-উইসপ — আলোয়,
ইয়িস ফেটুরাস ↑। পতিত জলাভূমি
অঞ্চলে জৈব পদার্থাদি পচে কখন
কখন ফস্ফিউরেটেড হাইড্রোজেন ↑
প্রভৃতি স্বভাব-দাহ গ্যাস জন্মে এবং
তা বায়ুর সংস্পর্শে জলে উঠে যে
অপস্রম্যমান ক্ষণস্থায়ী আলোক শিখা
রাত্রিকালে পরিদৃষ্ট হয়।

উইণ্ড পাইপ — শ্বাসনালী; নাসিকার



উইণ্ড পাইপ

পশ্চাদ্ভাগ থেকে
গলদেশের যে নল-
পথে শ্বাসবায়ু গিয়ে
দুসকুলে পৌঁছায়।
এই শ্বাসনালী
‘ট্র্যাকিয়া’ নামেও
অভিহিত হয়ে
থাকে। ল্যারিংস ↑ হলো এই নল-
পথেরই উর্ধ্বাংশ।

উইণ্ড মিল — বায়ু-প্রবাহের বেগ-
শক্তির নিয়ন্ত্রণে চালিত যন্ত্র বিশেষ।
নৌকার পালের মত ব্যবস্থায় বায়ু-
প্রবাহের বেগশক্তি সংহত করে
কোশলে যন্ত্রের চাকা ঘোরানো হয়।
সাধারণতঃ শস্যাদি চূর্ণ করা ও জল
উপরে তোলবার কাজে এ-যন্ত্র ব্যবহৃত
হয়ে থাকে। পূর্বে ছিল এক দণ্ডী
‘পোস্ট-মিল’ — পরে ‘টাওয়ার মিল’
উদ্ভাবিত হয়, যার ঘূর্ণায়মান শীর্ষভাগের

চারদিকে সাধারণতঃ চারখানা পাল বা ধাতব হেড লাগানো থাকে। কোন জালানি ব্যতিরেকে কেবল প্রাকৃতিক শক্তির সাহায্যে এরূপ যন্ত্র চালানার কাজ পাওয়া বেশ লাভজনক। আজ কাল পালের পরিবর্তে হাল্কা ধাতব হেড লাগিয়ে উন্নত ধরণের অধিকতর কার্যকরী 'উইণ্ড মিল' তৈরী হয়েছে। পাশ্চাত্যের বিভিন্ন দেশে এর সাহায্যে ইদানিং আবার সম্ভাব্য তড়িৎশক্তি উৎপাদনেরও ব্যবস্থা হয়েছে।

উইমসহাস্ট মেসিন — স্থির-তড়িৎ (স্ট্যাটিক ইলেক্ট্রিসিটি) উৎপাদনের জন্য উদ্ভাবিত এক প্রকার যন্ত্র। প্রধানতঃ এতে কাচ-নির্মিত কতকগুলি ঘূর্ণায়মান প্লেটের সঙ্গে ধাতব প্লেটের ঘর্ষণের ফলে তড়িৎ উৎপাদিত হয় এবং তা কোশলে সঞ্চিত করে রাখবার ব্যবস্থা থাকে।

উড্ কক্ — দীর্ঘ সরল চঞ্চু বিশিষ্ট এক প্রকার পক্ষী; আরক্ত হৃদয়



উড্ কক্

বর্ণের পালকে আচ্ছাদিত, আর তার মাঝে মাঝে কালো রেখা-যুক্ত। সাধারণতঃ এরা মাটির গর্তে বা বড় গাছের কোটরে বাস করে। আমাদের দেশে এদের বলে 'কাঠোঁকরা'।

উড্ মেটাল — একটা সংকর ধাতুর বিশেষ নাম। 50% বিস্মাথ, 26% সীসা, 12.5% টিন, 12.5% ক্যাড-মিয়াম ↑ মিশিয়ে এটা তৈরী। মাত্র 71° সেন্টিগ্রেড উত্তাপে গলে যায়। এরূপ নিম্ন-গলনাংকের জন্তে এ দিয়ে অনেক সময় বড় বড় বাধীর জলের পাইপের মুখ বন্ধ করা হয়। আগুন লাগলে ওই জোড়া-মুখ সহজেই গলে খুলে যায়, আর জল বেরিয়ে আগুনের ব্যাপ্তি রোধ করে।

উড্ জ্যাপথা — একটা বর্ণহীন বিষাক্ত তরল পদার্থ; বিশেষ কোশলে কাঠ চোলাই (ডিস্টিলেশন ↑) করে পাওয়া যায়। এ-জন্তে একে উড্ স্পিরিট বা উড্-অ্যালকোহলও বলে। এর রাসায়নিক নাম মিথাইল অ্যালকোহল (CH_3OH)। উপযুক্ত দ্রাবক হিসেবে বিভিন্ন রসায়ন শিল্পে প্রচুর ব্যবহৃত হয়। অ্যালকোহলের (ইথাইল) ↑ সঙ্গে এই বিষাক্ত পদার্থটি মিশিয়ে জালানি হিসেবে 'মেথিলেটেড স্পিরিট' ↑ তৈরী করা হয়।

উড্ স্পিরিট — মিথাইল অ্যালকোহল ↑, (CH_3OH)। সাধারণতঃ কাঠ চোলাই করে তৈরী হয় বলে এই নাম। এই তরল দাহ্য পদার্থটি উড্-অ্যালকোহল, অথবা উড্জ্যাপথা ↑ নামেও পরিচিত।

উডেন ট্যাংগ — গবাদি পশুর রোগ বিশেষ। এ রোগে পশুদের মুখ-গহ্বর ও খাতনালী, বিশেষতঃ জিহ্বা এক

রকম ছত্রাক (ফাঙ্গাস ↑) জাতীয় জীবাণুর আক্রমণে ক্ষীত ও শক্ত হয়ে ওঠে। (আ্যান্টিনোমাইকোসিস ↑)

উল্ফ্রাম — মৌলিক ধাতু; পারমাণবিক ওজন ১৪৪.১০, পারমাণবিক সংখ্যা ৭৪, সাংকেতিক চিহ্ন W. উল্ফ্রাম ধাতুকে ট্যাংষ্টেন-ও ↑ বলে। ধাতুটা অত্যন্ত কঠিন, অথচ সহজেই এর সরু তার বা পাত্ করা যায়; এতে আবার মরচেও ধরেনা। অত্যধিক তাপ সহন-ক্ষমতার জন্তে এ-দিয়ে বৈদ্যুতিক বাতির ফিলামেন্ট ↑ তৈরী হয়; এর গলনাংক ৩৩৭০° সেন্টিগ্রেড।

উল্ফ্রামাইট — উল্ফ্রাম ↑, বা ট্যাংষ্টেন ↑ ধাতুর স্বভাবজাত লৌহ-মিশ্রিত অক্সাইড ($FeWO_4$) খনিজ; সাধারণতঃ এই খনিজ থেকেই উল্ফ্রাম ধাতু নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

উল-সর্টিস ডিজিজ — অ্যান্থ্রাক্স ↑ রোগ। ভেড়ার চামড়া ও পশম (উল) থেকেই সাধারণতঃ এই মারাত্মক রোগের ‘অ্যান্থ্রাক্স’ জীবাণু শ্রমিকদের দেহে সংক্রামিত হয় বলেই রোগটির এই নামকরণ হয়েছে।

উল্ফ বটল — বিভিন্ন রাসায়নিক পরীক্ষা-দিতে ব্যবহৃত দুই মুখবিশিষ্ট বিশেষ এক প্রকার কাচপাত্র।

উল্ফ বটল

উয়োজেনেসিস — প্রস্থতির গর্ভাধারে (ওভারি ↑) ডিম্বকোষের পরিপুষ্ট ও স্ফস্পূর্ণ অবস্থা। ‘উয়ো’ মানে ডিম্বক।

উয়োলাইট — এক শ্রেণীর চূনা পাথর (লাইম স্টোন ↑), যা ডিম্বাকৃতি বড় বড় দানায় গঠিত।

উয়োমাইসিটস — একশ্রাতীয় ডিম্বাকৃতি ছত্রাক, বা ফাঙ্গাস ↑। এদের আক্রমণে আলু পচে যায়, এবং তরমুজ, কুমড়া প্রভৃতির গাছ রোগাক্রান্ত ও নিস্তেজ হয়ে পচে শুকিয়ে যায়।

এ

একজস্ট পাইপ — ইঞ্জিনের অভ্যন্তরে প্রজ্জ্বলিত জ্বালানির ধূম ও গ্যাস যে নলপথে বেরিয়ে যায়, যেমন—মোটর গাড়ীর পেছনে থাকে ধোঁয়া বেরবার নল। ‘একজস্ট’ মানে বহিঃগমন বা খালি হওয়া।

একজস্ট পাম্প — বায়ুনিষ্কাশন যন্ত্র; যে যন্ত্রের (পাম্প ↑) সাহায্যে আবদ্ধ বায়ু বার করে দিয়ে কোন আধার বায়ুশূন্য করা হয়ে থাকে।

একজস্ট ফ্যান — গৃহের দূষিত বায়ু নির্গমনের জন্তে দেয়ালের উপর দিকের ক্ষুদ্র গবাক্ষে যে এক রকম বৈদ্যুতিক পাখা (ফ্যান) বসানো হয়। এর ডেডগুলি এমনভাবে বাকানো থাকে যে গৃহাভ্যন্তরস্থ দূষিত হাল্কা বায়ু উপর থেকে টেনে বার করে দেয়; আর বিগুচ্ছ বায়ু নিচের দরজা-জানালা দিয়ে ঘরের মধ্যে ঢোকে।

একডাইসিস — জীবের বহিরাবরণ বা খোলস ত্যাগের প্রক্রিয়া; সরীসৃপরা

যেমন তাদের পাতলা গাত্রচর্ম এবং কাঁকড়া, চিংড়ি প্রভৃতি তাদের বাইরের শক্ত খোলাটা মাঝেমাঝে ছেড়ে ফেলে।

একর — ভূমির আয়তন পরিমাপের ইংলণ্ডীয় একক ; = 4840 বর্গগজ ; এ-দেশের প্রায় তিন বিঘা।

একা-অ্যালুমিনিয়াম — সাম্প্রতিক আবিষ্কৃত যে মৌলিক ধাতব পদার্থকে গ্যালিয়াম নাম দেওয়া হয়েছে। অ্যালুমিনিয়াম ↑ ধাতুর সমগোত্রীয় এ-রকম একটা মৌলিক পদার্থের অস্তিত্ব মেগেলিফের পি রি ম ডি ক টেবল ↑ থেকে অনুমান করা হয়েছিল। আবিষ্কৃত না হওয়া পর্যন্ত ধাতুটা এই বিশেষ নামে পরিচিত ছিল।

এক্সাম্প্‌সিয়া — সন্তানসম্ভবা নারীর এক প্রকার কঠিন রোগ বিশেষ। রক্তচাপের ফলে এ-রোগে প্রসূতি অসাড়্য অটৈতত্ত্ব হ'য়ে পড়ে এবং সন্তানপ্রসব অসম্ভব হয়ে প্রায়ই মারা যায়। আভ্যন্তরীণ কোন ক্রটিপূর্ণ জৈবিক বিষ-ক্রিয়ার ফলে সহসা রক্তে বিষক্রিয়া দেখা দেয়। এ-রোগের নির্ভরযোগ্য মূল কারণ অজ্ঞাপি অজ্ঞাত।

এক্সটেন্সোমিটার — কোন ধাতব তার, বা পাটির সম্প্রসারণ পরিমাপক যন্ত্র। কতটা শক্তি প্রয়োগে টানলে কোন্ ধাতু কতটা সম্প্রসারিত হতে পারে (ইল্যাস্টিসিটি ↑ অথবা ডাক্টিলিটি ↑) তার পরিমাণ এই যন্ত্রের সাহায্যে পরিমিত হয়ে থাকে।

এক্সপ্যান্সিমিক গইটার — থাই-রয়েড ↑ গ্র্যাণ্ডের ক্ষতিজনিত রোগ ; যাতে গলদেশ ফোলে এবং অক্ষিগোলক যেন ঠেলে বেরিয়ে আসে। 'এক্স' মানে বাহির, 'অপ্যান্সিম' মানে চক্কু বা অক্ষি-গোলক।

এক্সপোজার মিটার — ফটোগ্রাফিক ক্যামেরার ↑ একটা যন্ত্রাংশ বিশেষ। ফিল্মের ↑ (বা প্লেটের) উপরে কতক্ষণ কোন্ নির্দিষ্ট ঔজ্জ্বল্যের আলোকপাত করলে (অর্থাৎ এক্সপোজার দিলে) ভাল ছবি পাওয়া যাবে, তা এই যন্ত্রের সাহায্যে সহজে নিরূপণ করা যায়।

এক্সপ্যান্সন কোইফিসিয়েন্ট — এক ডিগ্রি ↑ তাপবৃদ্ধির ফলে কোন পদার্থের (ধাতব, গ্যাসীয় বা তরল) একক আয়তনের (দৈর্ঘ্য, ক্ষেত্রফল বা ঘনফলের) বৃদ্ধি বা সম্প্রসারণ যে ভগ্নাংশের দ্বারা সূচিত হয়। সতর্ক পরীক্ষার দ্বারা বিভিন্ন পদার্থের এই তাপানুপাতিক বৃদ্ধি নির্ণীত হয়ে থাকে। স্টিলের ↑ এ. কো. হলো .000011, অর্থাৎ এক ফুট একটা স্টিলের বার বা দণ্ড প্রতি ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড উত্তাপ বৃদ্ধিতে .000011 ফুট বাড়ে। সুতরাং 40 ফুট একটা 'রেলের পাট' 0° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড ↑ (ফ্রিজিং পয়েন্ট ↑) অপেক্ষা 25° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড উষ্ণতার দিনে দৈর্ঘ্যে বর্ধিত হবে $40 \times 25 \times .000011$ ফুট, অর্থাৎ প্রায় $\frac{1}{8}$ ইঞ্চি।

একপ্যাতিং ইউনিভার্স — আমাদের

এই পৃথিবীসহ সমগ্র সৌরমণ্ডল ও পরিদৃষ্ট সাধারণ নক্ষত্ররাজি অনন্ত মহা-শূণ্যে চলমান এক বিরাট নীহারিকা-পুঞ্জের (গ্যালাক্সি ↑) অন্তর্গত; মহাশূণ্যে যে সুদীর্ঘ ছায়াপথ (মিল্কি-ওয়ে ↑) পরিদৃষ্ট হয় তারই অংশ। বিশাল সাহারার বৃকে এক কণা বায়ুকার মতো আমাদের পৃথিবী এরই একটু নগণ্য অংশ মাত্র। অনন্ত মহাশূণ্যে একপ বহু নীহারিকাপুঞ্জ রয়েছে। শক্তিশালী টেলিস্কোপ ↑ যন্ত্রের সাহায্যে গৃহীত বিভিন্ন নীহারিকা-পুঞ্জের আলোক-রশ্মির বর্ণালি-বিশ্লেষণে (উপলার এফেক্ট ↑) মনে হয়, এসব নীহারিকাপুঞ্জ বা গ্যালাক্সি যেন আমাদের গ্যালাক্সি থেকে ক্রমেই দূরে সরে যাচ্ছে। এই হিসাবে বলা যায়, সমগ্র বিশ্বব্রহ্মাণ্ড সম্প্রসারিত হচ্ছে — নিখিল বিশ্ব খায়তনে যেন ক্রমে বেড়ে যাচ্ছে। খালোচ্য এ, ই. কথটা দিবে এই ভাবটি প্রকাশিত হয়।

একপোত্যাংক — গণিতশাস্ত্রে যে সংখ্যার দ্বারা কোন রাশির মূল্যমানের প্রকৃত সংজ্ঞা নির্দিষ্ট হয়; যেমন— x^3 রাশির মূল রাশি x -এর একপোত্যাংক হলো 3; একে মূল রাশির ‘ঘাত,’ বা সূচক সংখ্যাও বলা হয়।

একপোনেলিয়াল ডিকে — কোন রাশি যদি প্রতি একক সময়ে (প্রতি

সেকেণ্ড, মিনিট ইত্যাদিতে) একটা নির্দিষ্ট ভগ্নাংশিক অতুপাতে হ্রাস পেতে থাকে, তাহলে একপ হ্রাসকে এ. ডি. বলে। কোন পাত্রের জল যদি চতুর্সপার্ব্ব বায়ু অপেক্ষা 25° ডিগ্রি অধিক উত্তপ্ত থাকে এবং এক মিনিট পরে যদি তার উত্তাপ হয় 20° ডিগ্রি, তাহলে তার তাপ হ্রাস হলো 5° ডিগ্রি; অর্থাৎ প্রাথমিক তাপ 25° ডিগ্রি $\frac{1}{5}$ (এক পঞ্চমাংশ) হ্রাস হলো। আবার পরবর্তী মিনিটে যদি তার তাপ হয় 16° ডিগ্রি (20° ডিগ্রি থেকে) তাহলে তাপের হ্রাস হলো 4° ডিগ্রি, অর্থাৎ 20° ডিগ্রি $\frac{1}{5}$ (এক পঞ্চমাংশ)। একপ সম-ভগ্নাংশিক অতুপাতের হ্রাসকেই বলা হয় এ. ডি.। ‘ডিকে’ মানে ক্ষয় বা হ্রাস। (নিউটনস ল অব কুলিং ↑)।

একপোনেলিয়াল ফাংসন —

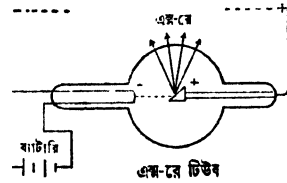
গণিতশাস্ত্রে ‘ফাংসন’ মানে সম্বন্ধ; যেমন, $y=2x$ রাশির দ্বারা x এবং y -এর মূল্যমানের সম্বন্ধ নিকৃপিত হচ্ছে। এখানে x যদি হয় 3, তাহলে y হবে 6; এটা হলো সাধারণ ফাংসন। কিন্তু $y=2^x$ রাশিতে x এবং y -এর সম্বন্ধকে বলা হয় একপোনেলিয়াল ফাংসন। এখানে x হলো একটা স্থির বা ধ্রুব রাশির (এখানে 2-এর) একটা অধ্রুব বা পরিবর্তনশীল সূচক (একপো-ত্যাংক ↑)। অতএব x যদি হয় 3,

তাহলে $y=2^3$, অর্থাৎ 8; x যদি হয় 1 তাহলে $y=2^1$, অর্থাৎ 2; এভাবে x এবং y এর ফাংশন বা সম্বন্ধ এতে হয় পরিবর্তনশীল।

এক্সপ্লোসিভ — বিস্ফোরক পদার্থ; যে-সব মিশ্র পদার্থে অতি দ্রুত রাসায়নিক পরিবর্তন ঘটে, আর তার ফলে প্রচুর গ্যাস ও তাপের উদ্ভব হয়। গান-পাউডার ↑, নাইট্রো-গ্লিসারিন ↑, অ্যামাটল ↑ প্রভৃতি বিস্ফোরক পদার্থে সামান্য অগ্নি-ক্ষুলিঙ্গ দিলে, বা সামান্য আঘাত জনিত উত্তাপে সঙ্গে সঙ্গে প্রচণ্ড শব্দে বিস্ফোরণ ঘটে। এ-জাতীয় পদার্থের উপাদানগুলোর মধ্যে অতি দ্রুত রাসায়নিক সংযোগ বা ক্রিয়া ঘটে এবং বিস্ফোরণের সৃষ্টি হয়ে থাকে। এর ফলেই কামান, বন্দুক প্রভৃতির আবদ্ধ খোলের মধ্যে সহসা প্রচুর গ্যাস, ধূম ও উত্তাপের সৃষ্টি হয় এবং তারই প্রচণ্ড চাপে মুহূর্ত মধ্যে গোলো-গোলি মহাবেগে ছুটে বেরায়।

এক্স-রে — রঞ্জন বা রন্টগেন রশ্মি; জার্মান বিজ্ঞানী রন্টগেন 1895 খৃষ্টাব্দে যে এক প্রকার অদৃশ্য, অখচ ভেদকারী রশ্মি আবিষ্কার করেন। এটা আলোক ও বেতার তরঙ্গের অনুরূপ, কিন্তু অত্যন্ত ক্ষুদ্র তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের (এক সেন্টিমিটারের লক্ষাধিক ভগ্নাংশ) এক বিশেষ তরঙ্গ-স্পন্দনের ফলে এই রশ্মির সৃষ্টি হয়। 'এক্স-রে-

টিউব' হলো বিশেষ আকারের বায়ু-শূন্য একটা কাঁচ-গোলক। বিশেষ ব্যবস্থায় ওই টিউবের ভিতরে ইলেক্ট্রন কণিকার ধারা অতি দ্রুতবেগে ছুটে গিয়ে একটা ধাতব চাক্তির উপরে পড়ে এবং সেখান থেকে এই অদৃশ্য



রশ্মির বা এক্স-রের উদ্ভব ঘটে থাকে। সাধারণ আলোক-রশ্মি যে-সব পদার্থ ভেদ করতে পারে না, এক্স-রশ্মি তাদের ভেদ করে চলে যায়। এই এক্স-রশ্মির সাহায্যে দেহের মাংসপেশী ভেদ করে ভিতরের হাড় ও যন্ত্রাদির ছায়া ফটোগ্রাফিক প্লেটে মুদ্রিত করা যেতে পারে; এভাবে দেহাভ্যন্তরের অস্থি-পঞ্জরের অবস্থা সহজে পরীক্ষা করা সম্ভব হয়। আবার বিভিন্ন ক্ষটিকাকার পদার্থের পারমাণবিক গঠনও এর সাহায্যে বিশ্লেষণ করা যায়। এই প্রক্রিয়াকে বলে 'এক্স-রে-অ্যানালিসিস'।

এক্স-রে স্পেকট্রোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে রঞ্জন-রশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য মাপা যেতে পারে। এই যন্ত্রে ফটোগ্রাফিক প্লেট লাগিয়ে বিভিন্ন কোশলে এক্স-রশ্মির এক রকম আলোক-চিত্র তোলাবারও ব্যবস্থা

করা যায়, তখন যন্ত্রটাকে বলা হয় 'এক্স-রে স্পেকট্রোগ্রাফ'।

এক্সিপিয়েন্ট — ব্যবহারের সুবিধার জন্তে বিভিন্ন ঔষধাদিতে যে-সব নিষ্ক্রিয় পদার্থ মিশ্রিত করা হয়, যেমন—বিভিন্ন মলমে ভেসেলিন ↑, চর্বি ইত্যাদি; তরল মিক্সারে জল; গুড়া মিক্সারে স্টার্চ ↑ বা কেসোলিন ↑।

এক্সোগ্যামি — গোত্রান্তরে বিবাহ, স্বকীয় বংশের বা আত্মজনের বাহিরে বিবাহ করবার রীতি; যেমন হিন্দুদের মধ্যে প্রচলিত। **এণ্ডোগ্যামি** হলো স্বগোত্র বিবাহ; যেমন—মুসলমানদের মধ্যে প্রচলিত।

এক্সোজেনাস — বহির্জাত; দেহের বাইরে থেকে উৎপন্ন জীব; যেমন—হাইড্রা ↑। মূল দেহ থেকে ক্ষুদ্র গুটিকাকারে দেহাংশ বিচ্ছিন্ন হয়ে গিয়ে নূতন হাইড্রা জন্মায। একপ জীবশ্রেণীকে বলে এক্সোজেনাস।

এক্সোডার্ম — বহিস্কর্ক; জীব-দেহের উপরের পাতলা চামড়া।

এক্সোথার্মিক —কোন কোন পদার্থের রাসায়নিক ক্রিয়ায় তাপশক্তি উদ্ভূত হয়, অর্থাৎ রাসায়নিক পরিবর্তনের সঙ্গে সঙ্গে তার উত্তাপ বৃদ্ধি পায়। এরূপ সব এক্সোথার্মিক রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় যে র্যোগিক পদার্থের সৃষ্টি হয় তাকে বলে 'এক্সোথার্মিক কম্পাউণ্ড'। হাইড্রোজেন ও ক্লোরিনের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন হয় হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড ↑, এটা

হলো একটা এক্সোথার্মিক কম্পাউণ্ড; $H_2 + Cl_2 = 2HCl + 43,600$ ক্যালোরি ↑।

এডিংটন, স্মার আর্থার—রটশ পদার্থ বিজ্ঞানী ও জ্যোতির্বিদ; জন্ম 1882 খঃ, মৃত্যু 1944 খঃ। কেম্ব্রিজ বিশ্ব-বিদ্যালয়ে জ্যোতির্বিজ্ঞান অধ্যাপক। আইনস্টাইনের ↑ আপেক্ষিকতা বাদের সার্থকতা ও ব্যাপকতা প্রতিপাদন, এবং বিশ্বের ক্রমবর্ধি (এক্সপ্যান্ডিং ইউনিভার্স ↑) সম্পর্কীয় মতবাদের প্রবর্তক। নক্ষত্রের গঠন ও পদার্থের সাম্য বা স্থিতি বিষয়ক মূল্যবান গবেষণার জন্য সমধিক প্রসিদ্ধি। জ্যোতির্বিজ্ঞান সম্বন্ধীয় বহু বিখ্যাত গ্রন্থের প্রণেতা।

এডিসন, টমাস আলভা—আমেরিকান যুক্তরাষ্ট্রের তড়িৎ-বিজ্ঞানী ও যন্ত্র-বিশারদ; মিলানে জন্ম 1847 খঃ, মৃত্যু 1931 খঃ। বাল্যে শিক্ষাবিমুগ্ধ, ট্রেনে সংবাদপত্র বিক্রেতা হিসাবে জীবিকার্জন; পরে ট্রেনেই ক্ষুদ্র সংবাদপত্র মুদ্রণ ও প্রকাশ। এক সময়ে তারবার্তা (টেলিগ্রাফ ↑) সম্পর্কে দক্ষতা অর্জনের সুযোগ লাভ। কৈশোরে মাইকেল ফ্যারাডে ↑ রচিত তড়িৎ-বিজ্ঞানের পুস্তক পাঠে বিজ্ঞানচর্চায় উদ্বুদ্ধ হন, নিজের ক্ষুদ্র গবেষণাগারে তড়িৎসম্বন্ধীয় কারিগরি দক্ষতা অর্জন করেন। প্রথমেই বৈদ্যুতিক ভোট-গ্রহণ ব্যবস্থার যন্ত্র উদ্ভাবন এবং টেলিগ্রাফ ও টেলি-

ফোনের ↑ বৈদ্যুতিক ব্যবস্থার উন্নতি সাধন। 1879 খঃ বৈদ্যুতিক বাতির কার্বন ফিলামেন্ট ↑ আবিষ্কার, যার ফলে সাধারণ ইলেকট্রিক ল্যাম্পের সবিশেষ প্রচলন সম্ভবপর হয়েছে। স্কুলভে তড়িৎ সরবরাহের উপযোগী করে ডায়নামো ↑ যন্ত্রের উন্নতি-বিধান। আধুনিক গ্রামোফোনের ভিত্তিস্বরূপ ফোনোগ্রাফ ↑ যন্ত্র, ছায়াচিত্রের প্রাথমিক যন্ত্র কাটিনোটোস্কোপ ↑, নিকেল-আয়রণ সেল ↑ প্রভৃতি অসংখ্য যন্ত্র উদ্ভাবন। জীবনে মোটামুটি সহস্রাব্দিক নূতন যন্ত্রের উদ্ভাবন ও পেটেন্ট গ্রহণ। ব্যবহারিক বিজ্ঞানের অভাবনীয় উন্নতি সাধন করে ‘বিজ্ঞানের যাদুকর’ বলে খ্যাতি অর্জন।

এনকোণ্ডোমা — দেহাভ্যন্তরস্থ অনাবশ্যক তরুণাঙ্গ-পিণ্ড (কাটিলেজ ↑); দূষিত অস্থির স্থানবিশেষে যে কোমল তরুণাঙ্গ-পিণ্ডের সৃষ্টি হয়, কিন্তু যার কোন ক্ষীতি বাইরে থেকে লক্ষিত হয় না। অস্থি-সংযোগের তরুণাঙ্গের বহির্দৃষ্ট ক্ষীতিকে (যেমন — আর্থরাইটিস ↑ বা গঁটেবাত রোগে সাধারণতঃ হয়ে থাকে) বলে **এনকোণ্ডোমা**।

এন্ডাইম — বিভিন্ন জীবধর্মী ছত্রাকের দেহকোষ থেকে নিঃসৃত বিশেষ জৈব পদার্থ। বিভিন্ন শ্রেণীর এন্ডাইমের বিভিন্ন রাসায়নিক ক্ষমতা থাকে। ক্যাটালিটিক ↑ পদার্থের মত এ-গুলো

বিশেষ বিশেষ রাসায়নিক ক্রিয়ায় প্ররোচিত করে। এক-এক রকম এন্ডাইমের আবার এক-এক রকম নির্দিষ্ট রাসায়নিক শক্তি দেখা যায়। ঐষ্টের ↑ ছত্রাক-কোষ বা জীবাত্ম থেকে যে এন্ডাইম সৃষ্টি হয়, তা শর্করাকে অ্যালকোহলে ↑ পরিবর্তিত করে। মুগের লালিতে টায়ালিন ↑ নামক এক রকম এন্ডাইম উৎপন্ন হয়, যার প্রভাবে সংঘটিত রাসায়নিক ক্রিয়ার সাহায্যে খাতের স্বেতসার শর্করায় পরিণত হয়। পেপ্সিন ↑ নামক এন্ডাইম আমিস জাতীয় পদার্থ হজম করায়।

এন্ডেমিক ডিজিজ — আঞ্চলিক বোগ। পৃথিবীর বিশেষ কোন নির্দিষ্ট অঞ্চলে সাধারণতঃ যে রোগের প্রাদুর্ভাব সম্বৎসর দেখা যায়; যেমন আমাশয় ভারতের একটা এন্ডেমিক রোগ, কিন্তু ইংলণ্ডের নয়। (যদিও ইংলণ্ডে যে মাঝে মাঝে এ রোগ হয় না, এমন নয়।)

এণ্ডোকার্ডাইটিস — হৃৎপিণ্ডের অন্তঃপ্রদাহ রোগ বিশেষ; হৃৎপিণ্ডের আবরক প্রাচীরের অভ্যন্তরস্থ পর্দার ক্ষীতি ও প্রদাহ। ‘এণ্ডো’ মানে অভ্যন্তর বা ভিতর।

এণ্ডোক্রাইন গ্যাণ্ড — অন্তঃস্রাবী গ্রন্থি; দেহাভ্যন্তরস্থ যে-সব বহিমূখ-শূন্য গ্রন্থি বা গ্যাণ্ড ↑ থেকে বিভিন্ন হরমোন ↑ নিঃসৃত হয়ে অন্তর্নালি দিয়ে রক্তে মিশ্রিত হয়; যেমন—

হঠাৎ কোন রকম ভয় পেলে
 অ্যাড্রিনেলিন ↑ নামক হরমোন-রস
 নিঃসৃত হয়ে রক্তে মিশে যায়; এর
 ফলে হৃৎপিণ্ডের ক্রিয়া দ্রুততর হয়,
 গাত্রচর্ম ফ্যাকাশে হয়ে যায়।
 আমাদের শরীরের বিভিন্ন অংশে
 এ-রকম পিটুইটারি ↑, থাইমাস ↑,
 থাইরয়েড ↑ প্রভৃতি আরও নানা
 রকম অন্তঃস্রাবী নালীশূন্য গ্রন্থি বা
 গ্లాণ্ড আছে। এ-গুলো থেকে বিভিন্ন
 হরমোন নিঃসৃত হয়ে ভিতরে ভিতরে
 বর্তে মিশে দেহ-যন্ত্রের বিভিন্ন
 প্রয়োজন সিদ্ধ করে।

এণ্ডোটক্সিন — যে সব টক্সিন ↑
 পদার্থ বা বিষবস জীবাণু-বিশেষের
 দেহের অংশ স্বরূপ; যা থেকে বা
 দুয়ে জীবাণু থেকে পৃথক করা
 যায় না; যেমন—টাইফয়েড টক্সিন,
 সা. টাইফয়েড-জীবাণুর সঙ্গে অঙ্গাঙ্গী-
 ভাবে জড়িত থাকে। টিটেনাস
 জীবাণুর টক্সিন পৃথক করা যায় বলে
 থাকে বলা হয় ‘এক্সোটক্সিন’।

এণ্ডোথার্মিক — যে সব পদার্থের
 রাসায়নিক ক্রিয়ায় তাপ হ্রাস পায়,
 অর্থাৎ রাসায়নিক পরিবর্তনের সঙ্গে
 সঙ্গে তাপ কমে যায়। এ-রকম
 রাসায়নিক ক্রিয়াকে বলে ‘এণ্ডো-
 থার্মিক রিঅ্যাকশন,’ এবং এর
 ফলে যে যৌগিক পদার্থের সৃষ্টি হয়
 তাকে বলে ‘এণ্ডোথার্মিক কম্পাউণ্ড’।
 হাইড্রোজেন ↑ ও অক্সিজেন ↑
 রাসায়নিক মিলনের ফলে উৎপন্ন

হাইড্রোয়ডিক অ্যাসিড হলো একটা
 এণ্ডোথার্মিক কম্পাউণ্ড; $H_2 + I_2 = 2HI - 12,200$ ক্যালোরি ↑ তাপ।
 (এক্সোথার্মিক ↑)।

এণ্ডোম্পার্ম — উদ্ভিদের বীজকোষের
 অভ্যন্তরভাগে সঞ্চিত খাদ্যভাণ্ডার;
 ভাবী উদ্ভিদ-শিশুর জন্তে সঞ্চিত এই
 বীজ-শাসিই মাতৃস ও অপরাপন
 জীবজন্তু খাদ্যরূপে গ্রহণ করে; যেমন
 —ধান, গম, ভুট্টা প্রভৃতি।

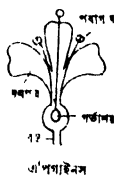
এন্সেফালিটিস — মস্তিষ্কের প্রদাহ-
 জনিত রোগ বিশেষ; মগজের যে
 কোন রকম স্নায়বিক বিকলতা।
এন্সেফা লি টি স লেথারজিকা
 হলো কোন ভাইরাস ↑ জনিত এক
 রকম মস্তিষ্করোগ, যাতে স্নায়ুতন্ত্র
 অবসাদগ্রস্ত হয়ে রোগী শারীরিক
 ও মানসিক শক্তি হারায় এবং সবদা
 ওজ্রাজ্জ্বল হয়ে থাকে।

এনামেল — কাচ জাতীয় পদার্থের
 সঙ্গে টিন-ডাইঅক্সাইড (SnO_2)
 প্রভৃতি বিভিন্ন সব পদার্থ উপযুক্ত
 উত্তাপে গলিয়ে-মিশিয়ে যে মিশ্রণ
 ও চক্চকে পদার্থ তৈরী হয়। বিভিন্ন
 ধাতব বাসনপত্রের উপর এর একটা
 পাতলা আবরণ দিয়ে সজ্জা করা
 হয়। মাটি বা পোসিলেনে ↑ তৈরী
 পাত্রাদির উপরেও অনেক সময় এরূপ
 ‘এনামেল’ করা হয়ে থাকে।

এনার্জি — শক্তি; কার্য সম্পাদনের
 ক্ষমতা। এনার্জি—পোটেন্সিয়াল ↑
 ও কাইনেটিক ↑, এই দু-রকম অবস্থায়

থাকতে পারে। পাহাড়ের উপরে যে জল সঞ্চিত হয়ে আছে তার পোটেনসিয়াল এনার্জি ↑ (স্থৈতিক শক্তি) রয়েছে। উচ্চে অবস্থিতির জন্তে ওই জল একটা শক্তি বা কর্ম-ক্ষমতা লাভ করেছে। যখন প্রবাহিত হয়ে নীচে নামবে তখন জলের বেগে মাটি কেটে পাথর ভেঙ্গে ওই শক্তি প্রকাশ পাবে; পোটেনসিয়াল এনার্জি এ-ভাবে কাইনেটিক এনার্জিতে (গতীয় শক্তিতে) পরিবর্তিত হবে। শক্তির বিনাশ নেই; বিশেষ ব্যবস্থায় এক শক্তিকে অপর শক্তিতে পরিবর্তিত করা যায় মাত্র। এরূপ তাপ-শক্তি, বিদ্যুৎ-শক্তি, বাসায়নিক শক্তি প্রভৃতি বিভিন্ন রকমের শক্তির বিকাশ দেখা যায়।

এপিগাইনস — সপুষ্পক উদ্ভিদের

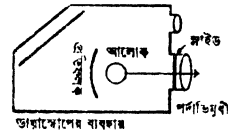


এপিগাইনস

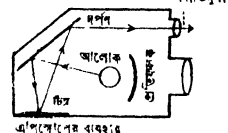
শ্রেণী বিশেষ; যাদের ফুলের দলপত্র ও রেগুশুলীবাহী পরাগ-দণ্ডপুন্ডি (স্ট্যামেন ↑) গর্ভাশয়কে (ওভারি ↑) চক্রাকারে পরিবেষ্টিত করে রাখে। অভ্যন্তরীণ পথে (চিত্রে ফুলের অভ্যন্তর ↑) রেগুনিষেকের ফলে এদের গর্ভাশয়ে বীজ জন্মায়।

এপিডার্মিস — বহিস্থক; রক্ষপত্র বা গাত্রচর্মের উপরের পাতলা পর্দা বা ঝক। সাধারণ কথায় আমরা যাকে ‘স্লেটাল’ বলি।

এপিডায়াক্সোপ— ছায়াচিত্রের এক রকম যন্ত্র বিশেষ। একে এপিড্রোপ ও ডায়াক্সোপ উভয় প্রক্রিয়াতে ব্যবহার করা যায়। বিশেষ ব্যবস্থায় এতে চিত্রিত স্বচ্ছ স্লাইড বা ফটোগ্রাফিক ফিল্মের উপর আলোক-রশ্মি ফেলে দেয়া হয় বা পর্দার উপরে সোজাসুজি



ডায়াক্সোপের ব্যবহার



এপিড্রোপের ব্যবহার

এপিডায়াক্সোপ

তার ছবির প্রতিচ্ছায়া ফেলা যায়। প্রতিফলক লেন্সের সাহায্যে নীর আলোক-রশ্মি সংহত হয়ে স্লাইড বা ফিল্মের ভিতর দিয়ে পর্দার উপর গিয়ে ছায়াছবি পড়ে। এই ব্যবস্থায় এ-যন্ত্রকে বলে **ডায়াক্সোপ**। এপি-ড্রোপের কোশলও প্রায় অনুরূপ; কেবল এর মধ্যে আলোক-রশ্মি একটা দপণে প্রতিফলিত করে প্রত্যক্ষভাবে কোন বস্তু বা ছবির উপর ফেলা হয়, তা থেকে প্রতিফলিত রশ্মি আবার ওই দপণেই পুনরায় প্রতিফলিত হয়ে পর্দায় ছায়া ফেলে। চিত্র থেকে উভয় ব্যবস্থার পার্থক্য সহজেই মোটামুটি বুঝা যাবে।

এপিজিল — হাইপোজিল ↑ ।

এপিকাইট — কর্ন ↑ জাতীয় এক শ্রেণীর পরগাছা, যা অপর কোন উদ্ভিদে র গায়ে জন্মে বেড়ে ওঠে, কিন্তু সেট অবলম্বন-র ক্ষেত্র রস এরা সাধারণতঃ শোষণ করেনা। এই শ্রেণীর



এপিকাইট

সাধারণ একটা 'অর্কিড' ↑ প্রদত্ত চিত্রে দেখানো হয়েছে।

এপিকিসিস — কঠিন অস্থির অগ্র-ভাগের পরিবর্তিত কোমল ও অপরিপুষ্ট তরুণাঙ্কি (কার্টিলেজ ↑), যার গঠন অনেকটা স্পঞ্জের মত। বালা ও কেশোর বয়সের এই তরুণাঙ্কি পরিণত বয়সে ক্রমে শক্ত হয়ে প্রকৃত অস্থিতে পরিণত হয়।

একারভেসেন্ট লিকুাইড — প্রচুর গ্যাস উৎপাদক তরল পদার্থ। গ্যাসীয় পরিপুঞ্জতার বা কোন বাসায়নিক বিক্রিয়ার ফলে যে তরল পদার্থ থেকে বৃদ্ধবৃদ্ধের আকারে প্রভূত গ্যাস উদ্ভিত হতে থাকে; সোডা-ওয়ারটারে ↑ যেমন দেখা যায়। সিড্‌লিট্‌জ ↑ পাউডারে জল দিলেও এরূপ **একারভেসেন্ট** ঘটে।

এফিমেরিস — গ্রহাদির দৈনিক গতি পঞ্জী; গগনমণ্ডলে চন্দ্র, সূর্য, গ্রহ ও নক্ষত্রাদির আপাত গতিজনিত পরিদৃষ্ট তুলনামূলক অবস্থানগুলোর নির্দেশক পর্যবেক্ষণ-লিপি।

এফিমেরপ্টেরা — দিনজীবী পতঙ্গ বিশেষ; যেমন, 'মে-ফ্লাই' নামক



এফিমেরপ্টেরা

পতঙ্গ, যারা মাত্র একদিন জীবিত থাকে, দিনের শেষে মরে যায়। আবার **এফিমেরাল** মানে স্বল্পজীবী প্রাণী, যারা অল্প সময় মাত্র বেচে থাকে এবং স্বভাবতঃই মরে যায়। এই শ্রেণীর ক্ষণজীবী ক্ষুদ্র পতঙ্গও অনেক আছে।

একেড্রিন — চীনদেশীয় এক প্রকার উদ্ভিদজাত অ্যালকালয়েড ↑ ভেনজ পদার্থ। মস্তিষ্কে ঠাঁও লাগে বা ইপানি রোগে অনেক সময় রোগীর নাসিকা ও গলদেশে যে অত্যধিক রক্ত ও স্লেয়ার সঞ্চার হয় তা হ্রাস করবার জন্তে এবং হৃৎপিণ্ড সতেজ রাখতে ঔষধ হিসেবে এটা অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

এবোলাইট — খুব শক্ত কালো এক রকম পদার্থ, রাবারের সঙ্গে গন্ধক মিশিয়ে তৈরী। এতে গন্ধকের পরিমাণ সাধারণতঃ থাকে 30%; একে 'ভাল্কেনাইট' ↑, অথবা 'ভাল্কেনাইজড রাবার' ও ↑ বলা হয়। জিনিসটার তড়িৎ বা তাপ পরিবহনের ক্ষমতা নেই বলে বিভিন্ন যন্ত্রাদিতে ব্যবহৃত হয়।

এমব্রায়ো — ভ্রূণ ; মাতৃগর্ভস্থ জীব-



এমব্রায়ো

শিশু (কিটাস ↑) ॥

উদ্ভিদের বীজে,

অথবা জীবমাতার

গর্ভাধারে অবস্থিত

ক্রমবর্ধমান পূর্ণাঙ্গ

জৈবকোষ ।

এমব্রায়োলজি — ভ্রূণবিজ্ঞা, গর্ভস্থ

ভ্রূণের ক্রমবিকাশ সম্পর্কীয় বিজ্ঞান ।

পরিপুষ্ট ও স্বয়ংক্রিয় হয়ে জন্মাবার

পূর্বে কোন জীবের জীবনেতিহাসের

বৈজ্ঞানিক পর্যালোচনা ।

এমারি — কোরাণ্ডাম ↑ নামক পনিজ

অ্যালুমিনিয়াম-অক্সাইড ও আয়রন-

অক্সাইড গুঁড়াকরে মিশিয়ে এমারি

তৈরী হয় । অত্যন্ত কঠিন বলে এ

দিয়ে ঘসে ধাতব পদার্থ পরিষ্কার

করা হয় । মোটা কাগজে এমারি-চূর্ণ

শিরিসের আঠার সাহায্যে লাগিয়ে

তৈরী করা হয় 'এমারি-পেপার' ।

এলিমেন্ট—মৌলিক পদার্থ । প্রাচীন

পণ্ডিতেরা ক্ষিতি, অপ, তেজ, মরুৎ,

বোম — এই পাঁচটিকে মৌলিক

পদার্থ হিসেবে 'পঞ্চভূত' আখ্যা দিয়ে

গেছেন । বিজ্ঞানের অগ্রগতির সঙ্গে

সঙ্গে রাসায়নিক পরীক্ষায় প্রমাণিত

হয়েছে যে, এ-গুলোকে মৌলিক

পদার্থ বলা যায় না । এমন কি, এদের

সবগুলো পদার্থের সংজ্ঞার মধ্যেও

পড়ে না ; যেমন—তেজ হলো শক্তি,

পদার্থ নয় । যে সব পদার্থ একই

প্রকার পরমাণুর সমবায়ে গঠিত,

কোন রকম বিশ্লেষণেই যে পদার্থে

অল্প কোন গুণ বা ধর্মের অণু-পরমাণু

মিলে না, তাদের বলে এলিমেন্ট

বা মৌলিক পদার্থ । পৃথিবীতে

মোট বিরানব্বইটি মৌলিক পদার্থ

পাওয়া গেছে ; অপরাপর যাবতীয়

পদার্থই ওই সব মৌলিক পদার্থের

বিভিন্ন যৌগিক রূপ । ইদানিং আরও

ছয়টি তৃপ্তাপা মৌলিক পদার্থের

সন্ধান পাওয়া গেছে—কাজেই এখন

মৌলিক পদার্থের সংখ্যা 98-টি বলা

যায় । বিভিন্ন মৌলিক পদার্থ কঠিন,

ত্রল ও বায়বীয় এই ত্রিবিধ

অবস্থায়ই থাকতে পারে । (পরিশিষ্টে

মৌলিক পদার্থগুলোর তালিকা ↑) ।

এস্টার — বিশেষ এক শ্রেণীর জৈব

রাসায়নিক যৌগিক পদার্থ ; যা

বিভিন্ন জৈব অ্যাসিডের সঙ্গে

অ্যালকোহলের রাসায়নিক মিলনে

উৎপন্ন হয় ; যেমন—ইথাইল অ্যাল-

কোহল ↑ ও অ্যাসিটিক অ্যাসিডের

মিলনে হয় 'ইথাইল অ্যাসিটেট' ;

যাকে ইথাইল বা অ্যাসিটিক-এস্টারও

বলে । প্রাকৃতিক নিয়মে' বিভিন্ন

উদ্ভিজ্জ ও প্রাণীজ তৈল ও চর্বিতে

বিভিন্ন রকম এস্টার যুক্ত রয়েছে ।

কোন কোন শ্রেণীর এস্টার সুগন্ধযুক্ত

তরল পদার্থ ; তাই সেগুলো সুগন্ধী

প্রসাধন দ্রব্য, সিরাপ প্রভৃতি প্রস্তুত

করতে ব্যবহৃত হয় ।

এসেলিয়ায়াল অয়েল—স্বভাবজাত

সুগন্ধী তৈল জাতীয় জৈব পদার্থ; বিভিন্ন ফুলে প্রাকৃতিক নিয়মে জন্মায়। রাসায়নিক পদার্থ হিসেবে এগুলো 'এস্টার' ↑ শ্রেণীর জৈব যৌগিক পদার্থ। রাসায়নিক প্রক্রিয়ার সাহায্যে আজকাল অল্পরূপ সুগন্ধী কৃত্রিম তৈল তৈরী করাও সম্ভব হয়েছে।

ও

ওঅ্যারলেন্স — বেতার; কোনরূপ তারের যোগাযোগ ব্যতীতই সঙ্কেত, অথবা শব্দ দূরে প্রেরণের কৌশল। ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক ↑ তরঙ্গ প্রবাহের সাহায্যে এরূপ শব্দ-সঙ্কেত প্রেরণ করা সম্ভব হয়ে থাকে। ওঅ্যারলেন্স বা বেতার-যন্ত্রে এরূপ তড়িৎ-তরঙ্গ প্রেরণ ও গ্রহণের কৌশল ইটা-লিয়ান বিজ্ঞানী মার্কোনি 1895 খৃষ্টাব্দে প্রথম আবিষ্কার করেন।

ওকার — মৃত্তিকা ও প্রস্তরাদি-মিশ্রিত অবিষাক্ত প্রাকৃতিক ফেরিক-অক্সাইড (Fe_2O_3); লৌহ ও অক্সিজেনের যৌগিক খনিজ পদার্থ বিশেষ। হলদে আভাষুক্ত লাল বর্ণের জগু জিনিসটা সাধারণতঃ রং বা পেইন্ট হিসেবে প্রচুর ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ওজোন — অক্সিজেন গ্যাসের প্রত্যেকটি অণু দুইটি পরমাণুর সমন্বয়ে গঠিত (O_3); কোন

প্রকারে তিনটি অক্সিজেন-পরমাণু মিলিত হলে সৃষ্টি হয় ওজোন গ্যাস (O_3)। একত্রে ওজোন হলো অক্সিজেনের একটি অ্যালোট্রোপ ↑। গ্যাসটা সামান্য নীলাভ, বিশেষ রাসায়নিক শক্তিসম্পন্ন, বায়ুমণ্ডলে অতি সামান্য পরিমাণে বর্তমান। সমুদ্র-তীরের বায়ুতে ওজোনের ভাগ বেশী বলে সমুদ্রবায়ু স্বাস্থ্যকর। বায়ু বা অক্সিজেনের মধ্যে নিঃশব্দ মুহূর্ত ডিউং-ফুরণের ফলে ওজোন গ্যাস সৃষ্টি হয়ে থাকে।

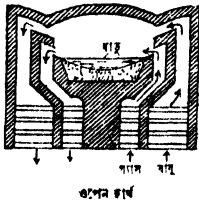
ওজোনাইড — ওজোন ↑ ঘটিত জৈব রাসায়নিক পদার্থের সাধারণ নাম। কোন জৈব যৌগিকের দুইটি কার্বন পরমাণুর অনাবদ্ধ ভ্যালেন্সি ↑ বণ্ডের মধ্যে ওজোন-পরমাণু সংবদ্ধ হয়ে যে যৌগিকের সৃষ্টি হয়; যেমন— ইথিলিন ওজোনাইড।

ওপ্যাল — মূল্যবান প্রস্তর বিশেষ, সাধারণতঃ এটা 'গৌদন্ত-মণি' নামে পরিচিত। জিনিসটা দুধের মত সাদা, স্বচ্ছ ও উজ্জল; ভিতরে বিভিন্ন বর্ণের চাকচিক্য দেখা যায়।

ওপেক — অশ্বচ্ছ; যার ভিতর দিয়ে দেখা যায় না; যাতে আলোকরশ্মি প্রতিহত হয়, ভিতরে প্রবেশ করে না। যেমন, কাঁচ হলো স্বচ্ছ বা 'ট্রান্সপ্যারেন্ট' পদার্থ; কিন্তু কাঁচ অশ্বচ্ছ বা 'ওপেক পদার্থ'।

ওপেন হার্শ প্রোসেস — কাঁচা লোহাকে স্টিলে ↑ রূপান্তরিত করবার

একটা প্রণালী। চিত্রে প্রদর্শিত বিশেষ ধরণের চুল্লী বা ফার্নেসে কাঁচা লোহাকে (কাণ্ট আয়রন ↑) মরিচা-ধরা পুরাতন টকরা লোহা



প্রভৃতি সহ একসঙ্গে দ্রবীভূত করা হয়। লোহার মরিচার (আয়রন অক্সাইডের) অক্সিজেনে ঐ গলিত লোহের সঙ্গে সংমিশ্রিত পদার্থাদি ও ফার্নেসের তলদেশস্থ আন্তরণের চুন ও বালুকা অক্সিজাইজড ↑ হয়ে যায়। বিশেষ ব্যবস্থায় অত্যাধিক প্রোডিউসার ↑ গ্যাস তখন ঐ তরল লোহের উপরে প্রবাহিত করা হয়। মোটামুটি এই রকম প্রক্রিয়ায় তরল লোহের সঙ্গে প্রয়োজনানুসংগ কাবনের সংমিশ্রণে স্টিল ↑ বা ইস্পাত তৈরী হয়ে থাকে।

ওভাম—ডিথাগু; স্ত্রী-প্রজনন কোষ (প্রায় 01 ইঞ্চি ব্যাসাধিবিশিষ্ট ডিম্বাকার জৈব পদার্থ)। একটা স্তন্য ও স্খল আবরণে আবৃত এই জীবন-কণার সঙ্গে গর্ভাশয়ের ভিতরে পুং-প্রজনন কোষের মিলন ঘটলে উভয়ের কেশরীক ক্রোমোসোমের ↑ পার-স্পরিক মিলনে ক্রণের (এমব্রায়ো ↑)

সৃষ্টি হয়। বহুবচনে ওভা, ডিম্বাণু-গুলি।

ওভারি — গর্ভাশয় বা গর্ভাধার; জননী-জঠরস্থ যে জৈবপাথে ডিম্বাণুর (ওভাম ↑) উৎপত্তি ঘটে। উদ্ভিদের বীজাধারকেও ওভারি বলে—ফুলের নিম্নাঙ্গের যে আধারে ডিম্বকোষের সঙ্গে পরাগ-রেণুর মিলনে বীজ সৃষ্টি হয় (পিষ্টিল ↑)।

ওম্ — পদার্থমাত্রই তড়িৎ-প্রবাহে কিছু-না-কিছু বাধা দেয়; যে পদার্থে এই বাধা যত কম পদার্থটা তত ভাল তড়িৎ-পরিবাহী হবে। তড়িৎশক্তি পরিবহনে পদার্থের এই স্বাভাবিক বাধা পরিমাপের একক হলো ওম্। কোন তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থের এই বাধা এক ‘ওম্’ হবে, যদি এক ভোল্ট ↑ তড়িৎ-চাপের ফলে ওর মধ্যে মাত্র এক অ্যাম্পিয়ার ↑ তড়িৎশ্রোত প্রবাহিত হয়। সাধারণ ইলেক্ট্রিক লাইটের ফিলামেন্টের ↑ মধ্যে তড়িৎ-পরিবহনের এই বাধার পরিমাণ সচরাচর প্রায় 400 থেকে 700 ওম্ হয়ে থাকে।

ওম্‌স-ল — কোন তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থের তারের মধ্যে প্রবাহিত তড়িৎশক্তি ওর প্রান্তদ্বয়ের তড়িৎ-চাপের (ভোল্টেজ ↑) পার্থক্যের সঙ্গে আনুপাতিক হয়ে থাকে। যেমন — দুই ভোল্ট ↑ তড়িৎ-চাপ থাকলে যদি এক অ্যাম্পিয়ার তড়িৎ প্রবাহিত হয়, তাহলে চার ভোল্ট

তড়িৎ-চাপে দুই অ্যাম্পিয়ার তড়িৎ প্রবাহিত হবে। এভাবে দেখা যায়, কোন পদার্থের তড়িৎ-চাপ (ভোল্ট) ÷ তড়িৎপ্রবাহ (অ্যাম্পিয়ার ↑) = তড়িৎপ্রবাহের বাধা (ওম্‌স)।

ও বে লিয়া — উদ্ভিদাকৃতি জলজ জীবগু বিশেষ। এক রকম জীব-কোষের গায়ে গুটিকার উদ্ভব হয়ে ক্রমে বৃক্ষশাখার গ্রায় বর্ধিত হতে



ওবেলিয়া

থাকে এবং আবার তাতে নতুন গুটিকা গজায়। এভাবে গুটিকা ও বৃক্ষের নব নব উদ্গমে

সবটা উদ্ভিদের মত শাখাপ্রশাখা-বিশিষ্ট দেখায়। ঐ গুটিকাগুলির এক-একটা মুখ-গম্বর থাকে, যার সাহায্যে খাদ্য গ্রহণ করে তারা সংবর্ধিত হয়। এগুলি আবার ক্রমে মূল দেহ থেকে বিচ্যুত হয়ে জলে ভেসে বেড়ায় এবং নতুন ওবেলিয়া সৃষ্টি হয়। (চিত্রে × 500 বর্ধিত)

ওয়াট — শক্তি পরিমাপের একক; প্রতি সেকেন্ডে যে পরিমাণ শক্তি উদ্ভূত বা ব্যয়িত হয়। এক ওয়াট হলো প্রতি সেকেন্ডে এক জুল শক্তির সমান। সাধারণতঃ তড়িৎ-শক্তির পরিমাপ করতেই ওয়াট কথাটা বিশেষভাবে ব্যবহৃত হয়; ইলেকট্রিক ল্যাম্পের তড়িৎ পরিবহনের ক্ষমতা ওয়াটে বুঝানো হয়।

ডি.সি. তড়িৎ-প্রবাহের অ্যাম্পিয়ার সংখ্যাকে তড়িৎ-চাপের ভোল্ট সংখ্যা দিয়ে গুণ করলে গুণফল হবে তড়িৎশক্তির পরিমাপক এই ওয়াট সংখ্যা। 1000 ওয়াট = 1 কিলো-ওয়াট = 1½ হর্স-পাওয়ার ↑ (অশ-শক্তি)।

ওয়াটার অব কন্স্ট্যান্টজেন —

ক্ষটিকীকরণ প্রক্রিয়ায় কোন পদার্থের সঙ্গে যে-জলের রাসায়নিক সংযোগ ঘটে। বিভিন্ন পদার্থের ক্ষটিক (কন্সট্যান্ট ↑) গঠনে বিভিন্ন নির্দিষ্ট সংখ্যক জলীয় অণু সংযুক্ত হয়। আবার কোনরূপে এই জল বিস্ফুদ বা বিদূরিত করলে ক্ষটিকের আকার ও গঠন নষ্ট হয়ে যায়। কপার সাল্‌ফেট, অর্থাৎ তুঁতের প্রত্যেকটি অণুর সঙ্গে জলের পাঁচটি অণু মিলে কপার-সাল্‌ফেটের ক্ষটিক গঠিত হয় ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$); কিটকিরি বা অ্যালামের ↑ ক্ষটিকে থাকে 24টি জলীয় অণু।

ওয়াটার গ্যাস — এক রকম জালানি গ্যাস; কার্বন-মনোক্সাইড ও হাইড্রো-জেন গ্যাসের সংমিশ্রণ। উত্তপ্ত কয়-লার উপর জলীয় বাষ্পের প্রভাবে উৎপন্ন হয় বলে এর নাম দেওয়া হয়েছে। ওয়াটার (জলীয়) গ্যাস। উত্তপ্ত বায়ুপ্রবাহ চালিয়ে কয়লার স্তর উত্তপ্ত করে তার মধ্যে জলীয় বাষ্প প্রবাহিত করা হয়। জলীয় বাষ্পে কয়লা ঠাণ্ডা হয়ে যায়, আবার

উত্তপ্ত বায়ুপ্রবাহ চালান হয়। বার বার এরূপ করবার ফলে কয়লা আংশিকভাবে পুড়ে এই সংমিশ্রিত জ্বালানি গ্যাসের উদ্ভব হয়।

ওয়াটার গ্লাস — সোডিয়াম বা পটাশিয়াম সিলিকেটের ↑ ঘন জলীয় দ্রব। পদার্থটা কাঁচের মত স্বচ্ছ। কোন জিনিসের উপর এর একটা পাতলা আবরণ দিলে হাওয়া প্রবেশ করতে পারে না। এভাবে অনেক সময় ডিম সংরক্ষণ করা হয়। এ দিয়ে বস্তাদি পরিষ্কার করাও চলে। সাবান ও পেট্রবোর্ড শিল্পে পদার্থটা যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ওয়াটার ইকুইভ্যালেন্ট — কোন বস্তুর উষ্ণতা (টেম্পারেচার ↑) এক ডিগ্রি বৃদ্ধি করতে যে পরিমাণ তাপশক্তি (ক্যালোরি ↑) শোষিত হয় তাতে যতটা জলের (অনুরূপ) এক ডিগ্রি উষ্ণতা-বৃদ্ধি ঘটে, সেই ওজন-পরিমাণই হলো ঐ বস্তুর ও ই.। অগ্র কথায় বলা যায়, কোন বস্তুর তাপ-ধারণের শক্তি (থার্মাল ক্যাপাসিটি ↑) যে পরিমাণ জলের তাপধারণ-শক্তির সমান তাই হলো বস্তুটার ও. ই.। যেমন—কোন একটা লৌহখণ্ডের উষ্ণতা এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড ↑ বৃদ্ধি করতে যদি 200 ক্যালোরি তাপশক্তি (হিট ↑) ব্যয়িত হয় তাহলে ঐ 200 ক্যালোরিতে যতটা জলের উষ্ণতা এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড বাড়বে;—আমরা

জানি, 200 ক্যালোরি তাপে 200 গ্রাম ↑ বিশুদ্ধ জল এক ডিগ্রি উষ্ণ হয়; কাজেই ঐ লৌহখণ্ডের ও. ই. হলো 200 গ্রাম।

ওয়াটার পাওয়ার — জলপ্রবাহের বেগ-শক্তিতে চালিত টারবাইন ↑ প্রভৃতির যান্ত্রিক কোশলে উৎপাদিত তড়িৎশক্তি। (হাইড্রোইলেকট্রিক পাওয়ার ↑)

ওয়াটার মার্ক—জলছাপ (কাগজে), কাগজের ভিতরে কোন লেখা বা ছবির যে স্বচ্ছ ছাপ থাকে; কাগজটা আলোর দিকে ধরলে যা দেখা যায়। কলে কাগজের মণ্ড একটা পাট-তনের উপরে রোলারের সাহায্যে পিশে মষণ ও সমতল পাতে পরিণত করা হয়। এই রোলারের গায়ে প্রয়োজনীয় লেখা বা ছবির সামগ্র্য উঁচু ছাঁচ বসানো থাকে, বিশেষ ব্যবস্থায় তারই ছাপ কাগজে অঙ্কিত হয়ে যায়।

ওয়াটার লাইন — খালি অবস্থায় জাহাজের খোলের নিমজ্জন-সীমা, অর্থাৎ কেবলমাত্র স্বকীয় ওজনে কোন জাহাজের খোল যে দাগ পর্যন্ত জলের তলায় নিমজ্জিত হয়ে ভেদে থাকে। সর্বাধিক বোঝাই হয়ে খোলের যে দাগ পর্যন্ত জলে ডুবলে জাহাজ নিরাপদ থাকবে তাকে বলে **লোড ওয়াটার লাইন**।

ওয়াটার্ড সিঙ্ক—বিভিন্ন ডিজাইনে কৃষিত এক রকম রেশম বস্ত্র; এর

ব্যবহারিক নাম ‘ময়রে’ সিন্ধু। জলসিক্ত রেশম-বস্ত্র কোশলে নানা-ভাবে ছোট ছোট ভাঁজে রেখে যান্ত্রিক ব্যবস্থায় প্রচণ্ড চাপ দিয়ে এরূপ কৌচকানো সিন্ধু তৈরি করা হয়। আবার নানারকম দাগ-কাটা বোলারে চেপেও এরূপ রেশম-বস্ত্র তৈরী করা যেতে পারে।

ওয়ার্ক — (বৈজ্ঞানিক অর্থে) শক্তি প্রয়োগে কোন বস্তুকে যদি কোন বিরুদ্ধ শক্তির প্রভাব প্রতিহত করে স্থানান্তরিত করা হয় তাহলে ঐ প্রযুক্ত শক্তির ফলে ওয়ার্ক বা কর্গ সম্পাদিত হয়েছে, বলা হয়। যেমন মাধ্যাকর্ষণ শক্তির (গ্রাভিটেসন \uparrow) বিরুদ্ধে দৈহিক শক্তির প্রয়োগে কোন বস্তু উত্তোলিত হলে দৈহিক-শক্তি ঐ বস্তুর উপরে একটা ওয়ার্ক সম্পন্ন করলো। ওয়ার্কের পরিমাণ = প্রযুক্ত শক্তি \times স্থানান্তরের পরিমাণ (উচ্চতা বা দৈর্ঘ্য)। ওয়ার্কের সাধারণ একক হলো ফুট পাউণ্ড বা আর্গ \uparrow ।

ওয়াশ লেদার — রা সা য় নি ক প্রক্রিয়ায় প্রস্তুত এক রকম অতি কোমল মেঘ-চর্গ, যা দিয়ে কাচ ও ধাতব পদার্থাদি ঘসে পরিষ্কার বা পালিশ করা হয় (স্ট্রাময় লেদার \uparrow)।

ওয়াশিং সোডা — সাধারণ কাপড়-কাঁচা সোডা; সাদা, ক্ষুদ্র ক্ষটিকাকার পদার্থ। অবিভক্ত সোডিয়াম কার্বনেট ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)।

ওয়াশার — বন্টু বা কু শক্ত করে আঁটবার ভন্তে তাতে চামড়া বা কোন ধাতু-নিমিত ছিদ্র-যুক্ত যে চাক্তি পরানো হয়।

ওয়েল্ডিং — ধাতব পদার্থ জোড়। দেওয়ার প্রক্রিয়া; অক্সি-অ্যাসিটিলিন ফ্লেম \uparrow ।

ওয়েভ লেংথ — তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য; আলোক, শব্দ, বেতার প্রভৃতি বিভিন্ন শক্তি বিভিন্নরূপ তরঙ্গের আকারে প্রবাহিত হয়। স্থির জলে একটা ঢিল ফেললে যেমন জলের তরঙ্গ চারদিকে ছড়িয়ে পড়ে, এদেরও তেমনি হয়। একে বলে শক্তির তরঙ্গ-গতি (ওয়েভ-মোশন)। বিভিন্ন শক্তি-তরঙ্গের আকার ও দৈর্ঘ্য বিভিন্ন প্রকার হয়ে থাকে। এরূপ



কোন একটি তরঙ্গের এক শীর্ষ থেকে পরবর্তী তরঙ্গের অনুরূপ শীর্ষের ব্যবধান বা দূরত্বের মাপকে বলে ওয়েভ-লেংথ বা তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য। দৃশ্য আলোক-রশ্মির ওয়েভ-লেংথ মোটামুটি 4×10^{-5} থেকে 8×10^{-6} সেন্টিমিটার \uparrow ; অক্স-রশ্মির \uparrow ওয়েভ লেংথ প্রায় 10^{-6} থেকে 10^{-9} সেন্টিমিটার হয়ে থাকে। 10^{-5} সেন্টিমিটার = '00001, অর্থাৎ এক

সেটিমিটারের এক লক্ষ ভাগের এক ভাগ।

ওয়েভ ব্যাণ্ড — বিভিন্ন দৈর্ঘ্যের (ওয়েভ লেন্থ ↑) তরঙ্গ সমাবেশে গঠিত মিশ্র তরঙ্গ-শ্রেণী; যেমন লং ওয়েভ, মিডিয়াম ওয়েভ ও স্ট ওয়েভ (পরিশিষ্টে রেডিও-তরঙ্গ ↑)। রেডিও যন্ত্রে ‘মিডিয়াম ওয়েভ ব্যাণ্ড’ বলতে 100 থেকে 1000 মিটার ↑ দৈর্ঘ্যের তরঙ্গ-শ্রেণী বুঝায়।

ওয়েট অ্যাণ্ড ড্রাই বাল্ব থার্মো-মিটার — হাইগ্রোমিটার ↑।

ওয়েদার সিপ — আবহাওয়া (বায়ুর চাপ, গতি, আর্দ্রতা প্রভৃতি) অবস্থা পর্যবেক্ষণের জগ্রে বিশেষতঃ অ্যাটলান্টিক মহাসাগরে যে সকল জাহাজ নিয়মিত চলাচল করে। আবহাওয়া তথ্য বিমান পোত ও জাহাজ চলাচলের নিরাপত্তার জগ্রে এগুলি থেকে আবহাওয়ার বিবরণ নিয়মিতভাবে বিভিন্ন দেশে প্রচারিত হয়ে থাকে। প্রধান প্রধান রাষ্ট্র-গুলির অনেকগুলি জাহাজ এই কাজে নিযুক্ত আছে (মিটরিওলজি ↑)।

ওয়েষ্টন সেল — নির্দিষ্ট পরিমাণ স্থির ভোল্টেজ ↑ বিশিষ্ট তড়িৎ-উৎপাদক এক রকম যন্ত্র বা সেল ↑। মার্কানি, ক্যাডমিয়াম ↑ ও এদের সালফেট ↑ সল্টের রাসায়নিক বিক্রিয়ায় একাতীয় সেল ↑ নির্দিষ্ট ভোল্টেজের তড়িৎপ্রবাহের সৃষ্টি হয়। এতে 20° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় স্থিরভাবে

1.0183 ভোল্ট ↑ তড়িৎ উৎপাদিত হয় বলে ইহা প্রামাণ্য সেল হিসাবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ক

কক্, রবার্ট — জার্মান জীবাণুবিজ্ঞানী, জন্ম 1843 খৃঃ, মৃত্যু 1910 খৃঃ। জীবাণুবিজ্ঞানের গবেষণায় অসামান্য কৃতিত্ব, প্রায় পাস্তরের ↑ সমকক্ষ। যক্ষ্মা ও কলেরা রোগোৎপাদক জীবাণু আবিষ্কার; আন্থ্রাক্স ↑ রোগের প্রতিষেধক উদ্ভাবন। 1905 খৃঃ চিকিৎসা-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ। কলেরার জীবাণু ও তাদের কার্যকারিতা সম্বন্ধীয় তথ্যাদি আবিষ্কার করেন কক্, স্পেনীয় বিজ্ঞানী ফেনার তার প্রতিষেধক টিকা বার করেন, যার পদ্ধতি আবার সংশোধন করেন ফরাসী বিজ্ঞানী ডাঃ হপ্কিন ↑। বর্তমানে বিজ্ঞানী কোলে প্রবর্তিত কলেরার প্রতিষেধক টিকা প্রচলিত আছে।

কন্জার্ভেসান অব এনার্জি — শক্তির অবিবর্তনতা। জগতে কোন রকম শক্তিই মূলতঃ সৃষ্টি করা যায় না, শক্তির বিনাশও নেই; এক রকম শক্তিকে অল্প রকম শক্তিতে পরিবর্তিত করা যায় মাত্র। ইলেক্ট্রিক হিটার, স্টোভ প্রভৃতিতে

তড়িৎ-শক্তিকে তাপ শক্তিতে পরিণত করা হয়। ইঞ্জিনে কয়লার তাপ-শক্তিকে কৌশলে গভীর শক্তিতে (কাইনেটিক এনার্জি ↑) রূপান্তরিত করা হয়। কিন্তু মূলতঃ আমরা কোন শক্তি সৃষ্টি করতে পারি না, বা কোন শক্তিকে একেবারে বিনষ্ট করাও যায় না। এই ব্যাপারটাকেই বলে ‘প্রিন্সিপল অব কন্জার্ভেশন অব এনার্জি’। এ কথা পদার্থের বেলায়ও সত্য; পদার্থেরও সৃষ্টি বা ধ্বংস নেই, বিভিন্ন ব্যাপারে পদার্থের রূপান্তর ঘটে মাত্র। একে বলে ‘কন্জার্ভেশন অব ম্যাটার,’ বা পদার্থের অবিনশ্বরতা।

কঙ্গাটিভা — চক্ষুগোলকের উপরি-ভাগে বিস্তৃত স্বচ্ছ আচ্ছাদন-পর্দা; যার মধ্যভাগ মোটা হয়ে চোখের কৃষ্ণ-তারকা অংশের সৃষ্টি হয়েছে।



কঙ্গাটিভার ওই মধ্যভাগকেই বলা হয় কর্ণিয়া ↑।

কণ্ডিসমন্ড রিফ্লেক্স — প্রত্যক্ষ সংযোগশৃঙ্খলাবে কোন উত্তেজকের প্রভাবে জীবদেহে যে প্রতিক্রিয়া স্বতঃই প্রকাশ পায় তাকে বলে রিফ্লেক্স, অর্থাৎ স্বাভাবিক জৈব প্রতিক্রিয়া; যেমন—সামনে খাণ্ড দেখলে ক্ষুধার্ত ব্যক্তির জিবে স্বভাবতঃই জল আসে। এখানে খাণ্ড হলো বাহিরের উত্তেজক, আর



তার রিফ্লেক্স হলো লাল-নিঃসরণ। বিশেষ শিক্ষা বা অভ্যাসের ফলে এরূপ স্বাভাবিক প্রতিক্রিয়ার কাব-কারণ বদলে গেলেও জীবদেহে যে প্রতিক্রিয়া ঘটতে দেখা যায় তাকে বলে কণ্ডিসমন্ড রিফ্লেক্স, বা নিয়ন্ত্রিত প্রতিক্রিয়া। যেমন — একটা ক্ষুধার্ত কুকুরকে খাণ্ড পরিবেশনের সময়ে প্রতিবারেই যদি ঘণ্টাধ্বনি করা হয়, তাহলে ঘণ্টাধ্বনির সঙ্গে সঙ্গে খাণ্ড দেখল, আর কুকুরের জিবে জল এল। এভাবে কিছুদিন অভ্যাস হলে ঘণ্টাধ্বনি শুনেই কুকুরটার জিবে জল আসবে, তার জন্যে আর খাণ্ডের আবশ্যক হবে না। একেই বলে ক.রি.। খাণ্ডের গন্ধ বা দর্শনে লাল আসে, এই স্বাভাবিক রিফ্লেক্সের পরিবর্তে কণ্ডিসমন্ড রিফ্লেক্স হলো ঘণ্টাধ্বনির প্রভাবে লাল সৃষ্টি। শারীর বিজ্ঞানের এই তথ্য ও তাৎপর্যাদি সম্পর্কে গবেষণার সুত্রপাত করেন রাশিয়ার স্বনামধন্য বিজ্ঞানী প্যাভলভ ↑।

কন্টুর লাইন — মানচিত্রে যে-সকল



রেখা টেনে কোন দেশের সমান উচ্চতা-বিশিষ্ট বিভিন্ন স্থান সমূহ দেখানো হয়।

কনভেক্স লেন্স — উত্তল কাচখণ্ড, বা

লেঙ্গ ↑ ; যে বক্রতল কাচখণ্ডের
 মধ্যভাগ মোটা, অর্থাৎ
 কনভেক্স লেন্স
 ভিতরের দিকে বক্র হলে
 কনকেভ লেন্স
 তাকে বলে অবতল বা
 কনকেভ লেন্স। (লেঙ্গ ↓)

কনিফেরা — মুক্তবীজী উদ্ভিদ; ফার,
 পাইন প্রভৃতি জাতীয় যে-সব
 উদ্ভিদের বীজ কোন বীজাধারে
 (ওভারি) আবদ্ধ
 থাকে না। এরূপ
 উন্মুক্ত বীজোৎ-
 পাদক উদ্ভিদকে
 জাইমোস্পার্ম ↑
 ও বলা হয়।
 বায়ু - প্রবাহের
 সাহায্যে এদের

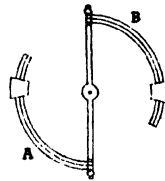


ফুলে রেণু-নিষেক ঘটান ফলে ওইরূপ
 বীজ উৎপন্ন হয়। চিত্রে 'প' পাইন,
 'ফ' ফার গাছ এবং 'ব' এ-জাতীয়
 বীজ দেখানো হয়েছে।

কক্রেফট, স্মার জন ডগলাস — বৃটিশ
 পদার্থবিজ্ঞানী, জন্ম ইয়র্কশায়ারে
 1897 খৃঃ, অত্যাশি (1954 খৃঃ)
 জীবিত। পারমাণবিক শক্তি সম্বন্ধে
 মূল্যবান গবেষণা। পরমাণু বিজ্ঞানের
 জটিল তথ্যাদি আবিষ্কারের জন্য
 1951 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ।
 বৃটিশ পরমাণুশক্তি কমিশনের
 অধিকর্তা হিসেবে কৃতিত্ব অর্জন।

কম্পাল্সন নিউরোসিস—মানসিক
 রোগ বা মনোবিকার বিশেষ, যাতে
 রোগী অহেতুক কোন অর্থহীন কাজ
 নিয়মিতভাবে করতে উৎসুক হয়;
 যেমন—পথ চলতে চলতে রাস্তার
 ধারে প্রত্যেকটা ল্যাম্প পোষ্ট ছুঁয়ে
 যাবে; এ-রোগে অকারণে এরূপ
 একটা মানসিক বাধ্যবাধকতা জন্মায়।

কম্পেন্সেসন ব্যালাঙ্গ — ঘড়ির
 এক রকম বিশেষ ধরণের 'ব্যালাঙ্গ
 হুইল', যা এমনভাবে তৈরী যে বায়ু-
 মণ্ডলীয় উষ্ণতার
 পরিবর্তনে তার
 আয়তনের পরি-
 বর্তন ঘটলেও তার
 ঘূর্ণন বা আবর্তন-
 কালের পরিমাণ
 ঠিক থাকে, সঠিক



কম্পেন্সেসন ব্যালাঙ্গ

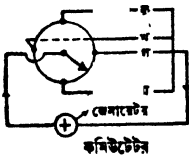
সময় নির্দেশের কোন ব্যাঘাত
 ঘটে না। এরূপ তাপ প্রতিষেধক
 ব্যালাঙ্গ হুইলে (চিক্সাভ্যায়ী)
 দুদিকের বক্র অংশদ্বয় বিভিন্ন
 ধাতুতে তৈরী হয়। উষ্ণতা
 বৃদ্ধির ফলে ধাতুদ্বয় বিভিন্ন হারে
 (কোয়িসিসিয়েন্ট অব এক্সপ্যান্সন ↑)
 বর্ধিত হওয়ায় অধিকতর বেঁকে
 যায় এবং উভয় অংশের ভারসাম্য
 কেন্দ্রাভিমুখী হয়। এর ফলে ঐ
 হুইল বা চক্রের আবর্তন বা দোলন-
 কাল (পেডুলাম ↑) সর্বদা সঠিক
 ও স্থানিদিষ্ট থাকে।

কম্পোজিট—সম্পূর্ণ উদ্ভিদের এক শ্রেণী বিশেষ; ডেইজি প্রভৃতি যে-সব সম্পূর্ণ উদ্ভিদের প্রত্যেকটি ফুল বহু সংখ্যক ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র পূর্ণাঙ্গ ফুলের একত্র সমাবেশে গঠিত হয়।



কম্পোষ্ট - এক রকম উদ্ভিজ্জ সার; লতা-পাতা প্রভৃতি উদ্ভিজ্জ পদার্থ পচিয়ে এরূপ সার প্রস্তুত করা হয়। বিভিন্ন জীবাণুর প্রভাবে এর মধ্যে উদ্ভিদের পরিপোষক নাইট্রোজেন-বহুল উৎকৃষ্ট সার জন্মায়।

কমিউটেটর—এক প্রকার বৈদ্যুতিক যন্ত্র; যার সাহায্যে তড়িৎ-প্রবাহের গতি পরিবর্তন করা সম্ভব হয়। বিভিন্ন ইলেকট্রিক সার্কিটের ↑ তড়িৎ-



প্রবাহকে পর পর সংগ্রহ করা, বা কোন তড়িৎ-প্রবাহকে বিভিন্ন সার্কিটে প্রেরণ

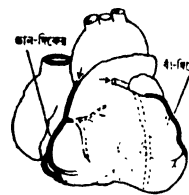
করবার জগ্গেও এ-যন্ত্র ব্যবহৃত হয়ে থাকে। সাধারণতঃ ডায়নামো ↑ যন্ত্রে প্রয়োজনানুসারে অণ্টারনেটিং (এ. সি.) ↑ কারেন্টকে ডাইরেক্ট (ডি. সি.) ↑ কারেন্টে পরিবর্তিত করবার জগ্গেই এই কমিউটেটর যন্ত্র সচরাচর ব্যবহৃত হয়।

কমেট — ধূমকেতু; উজ্জ্বল গ্যাসীয় জ্যোতিষ্ক বিশেষ। মহাশূন্যে সূর্য

অধিবৃত্ত কক্ষপথে এরূপ জ্যোতিষ্ক মহাবেগে ছুটে চলে। সূর্যের আকর্ষণে কদাচিৎ সৌর মণ্ডলে প্রবেশ করায় পৃথিবী থেকে অল্প কালের জগ্গে দেখা যায়। এর একটা অত্যুজ্জ্বল কেন্দ্র ও অশুজ্জ্বল দীর্ঘ পুচ্ছ দৃষ্ট হয়ে থাকে।

করোনা — গ্রহণের (ইক্লিপ্স, সোলার ↑) সময়ে সূর্যের চারদিকে যে সাদা পরিমণ্ডল দেখা যায়। এটা সূর্যের ক্রোমোস্ফিয়ারের ↑ বহির্বলয় অংশ। কুয়াশার দিনে বা ঘমা-কাচের ভিতর দিয়ে দেখলে সূর্যের চারদিকে এরূপ শ্বেতাভ বলয় দৃষ্ট হয়।

করোনারি আর্টারি—হৃৎপিণ্ডে রক্ত চলাচলের জগ্গে তার দুদিকে যে-দুটি রক্তবহা নল থাকে। **করোনারি থ্রম্বোসিস**, রোগ বিশেষ; যাতে



করোনারি আর্টারি

হৃৎপিণ্ডের এই নল পথে রক্ত কোথাও রক্ত জমে চলাচল বন্ধ হয়ে যায়, ফলে হৃৎস্পন্দন বন্ধ হয়ে সহসা

রোগীর মৃত্যু ঘটে বস্তুতঃ একে করোনারি অরুমান ↑ বলাই সম্ভব।

করোনারি সার্কুলেশন—হৃৎপিণ্ডে রক্ত চলাচল ও সরবরাহের ব্যবস্থা; যার সাহায্যে শিরা ও ধমনীর পথে সারা দেহে রক্ত চলাচল করে।

করোলা — ফুলের বীজ-কোষের চারদিকে চক্রাকারে সজ্জিত বর্ণ-



বৈচিত্র্যময় দলপত্র সমূহ বা শুবক; এদের প্রধান কাজ হলো ফুলের বীজকোষে

করোলা রেণু-নিষেকের সাহায্যের জন্তে বর্ণশোভায় প্রলুব্ধ করে কীট-পতঙ্গদের আকৃষ্ট কর।

করোসিভ সাল্লিমেট—মার্কিউরিক ক্লোরাইডের ($HgCl_2$) এক বিশেষ নাম। বিষাক্ত পদার্থ বলে জীবাণু-নাশক ঔষধাদিতে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়; ফটোগ্রাফিতেও \uparrow এর কিছু ব্যবহার আছে। **করোসিভ** মানে ক্ষয় বা জারণ, **করোসিভ** মানে যার সংস্পর্শে পদার্থাদি ক্ষয়ে যায়; যেমন অ্যাসিডের সংস্পর্শে ধাতব পদার্থ গয়ে যায়, বা জারিত হয়।

কষ্টিক অ্যালকালি — কষ্টিক পটাস (পটাসিয়াম হাইড্রক্সাইড, KOH) এবং কষ্টিক সোডা (সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড, $NaOH$)। এগুলো অত্যন্ত ক্ষারধর্মী, হাতে লাগলে হাত জলে যায়। বিভিন্ন রাসায়নিক শিল্পে এই দু'রকম কষ্টিক অ্যালকালির \uparrow যথেষ্ট প্রয়োজন হয়।

কস্মিক-রে — মহাজাগতিক রশ্মি। মহাশূন্য থেকে অতি সূক্ষ্ম বিভিন্ন মৌলিক কণিকা, বিশেষ করে তড়ি-তাৰিষ্ট (আয়ন \uparrow) কণিকা সমূহ বায়ুমণ্ডল ভেদ করে এসে পৃথিবীপৃষ্ঠে

অবরহ: বর্ষিত হচ্ছে। এই তড়িৎ-কণিকার অজস্র ধারা আনছে অতি সূক্ষ্ম তরঙ্গের আকারে, আর তা অদৃশ্য আলোক-রশ্মির মত মহাশূন্যে চারিদিকে ছড়িয়ে পড়ছে। সূদীর্ঘ পথ অতিক্রম করবার সময় এদের সংগঠক নিউট্রন, প্রোটন \uparrow প্রভৃতি বিভিন্ন কণিকার পরস্পর সংঘাতে মেসন \uparrow নামে এক রকম নূতন কণিকার সৃষ্টি হয়। ভূ-পৃষ্ঠে যে কস্মিক রশ্মি পৌঁছায় তার প্রায় তিন-চতুর্থাংশই এই মেসন-কণিকা। জগতের সৃষ্টি-রহস্যের মূলে এই অদৃশ্য রশ্মির প্রভাব কতখানি তা বিশেষ গবেষণার বিষয়।

কসমোগনি — বিশ্বের সৃষ্টি-রহস্যের আলোচনা-বিজ্ঞান; গ্রহ নগ্নপ্রাণীদের সৃষ্টি বা উৎপত্তি সম্পর্কীয় বিভিন্ন মতবাদের আলোচনা।

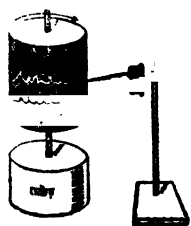
কসমোলজি — জ্যোতির্বিজ্ঞানের শাখা; বিভিন্ন জ্যোতিষ্কের আকার, আয়তন, গতিপ্রকৃতি ও পারস্পরিক সম্পর্কাদি বিষয়ক তত্ত্বীয় বিজ্ঞান।

কাইনেম্যাটিক্স — গতিবিজ্ঞান; কোন চলমান বস্তুর গতিবেগ, ত্বরণ (অ্যাক্সিলারেশন \uparrow), শক্তি, ভর প্রভৃতি বিষয়ক তথ্যাদির আলোচনা বিজ্ঞানের যে শাখার অন্তর্গত।

কাইনেটিক এনার্জি—গতীয় শক্তি; গতির প্রভাবে চলমান বস্তুতে যে শক্তি সঞ্চারিত হয়; যেমন, জল-

শ্রোত বা বায়ুপ্রবাহের বেগশক্তি, যার প্রভাবে টার্বাইন ↑, উইণ্ড মিল ↑ প্রভৃতি চলে। এই শক্তি আর্গ ↑ বা ফুট-পাউণ্ডাল ↑ এককে পরিমিত হয়ে থাকে। এর পরিমাণ নির্ধারণের সূত্র হলো $E = \frac{1}{2} mv^2$ (এখানে E হলো এনার্জি বা শক্তি, m হলো বস্তুর মাস ↑ বা ভর, আর v হলো বস্তুর গতিবেগ।)

কাইমোগ্রাফ — শ্বাস-প্রশ্বাস, হৃৎস্পন্দন প্রভৃতির গতি-নির্দেশক এক রকম যন্ত্র বিশেষ। এ-যন্ত্রে ভূষাকালি রাখানো একটা গোলাকার পাত্রের



কাইমোগ্রাফ

গায়ে এক রকম কলমের অগ্রভাগ লাগানো থাকে। বিশেষ ব্যবস্থায় দেহের সংস্পর্শে ওই কলম বিভিন্ন

অস্থায়ী কম্পিত হয় এবং তড়িৎ-প্রভাবে ঘূর্ণায়মান পাত্রটার গায়ে রেখাপাত করে।

কার্টিলেজ — তরুণাবস্থি; প্রাণীদের নরম হাড়; উপযুক্ত পরিমাণ ক্যালসিয়ামের ↑ অভাবে অপরিপুষ্ট একরূপ অস্থি নয়নীয় ও স্থিতিস্থাপক হয়ে থাকে। শিশুদের দেহে যথেষ্ট কার্টিলেজ থাকে, যা বয়োবৃদ্ধির সঙ্গে সঙ্গে উপযুক্ত পরিমাণ ক্যাল-

সিয়াম পেয়ে পরিপুষ্ট ও কঠিন হাড়ে পরিণত হয়।

কার্ডিনাল — প্রধান, সবিশেষ প্রয়োজনীয়; যেমন — কম্পাস ↑ যন্ত্রের ‘কার্ডিনাল পয়েন্টস’ হলো পূর্ব, পশ্চিম, উত্তর ও দক্ষিণ এই চারিটি দিক-নির্দেশক বিন্দু চতুষ্টয়।

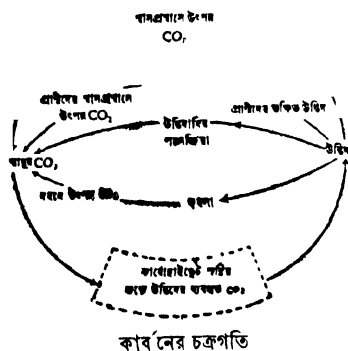
কার্ডিয়াজল — কর্পূর (ক্যাফর ↑) থেকে প্রস্তুত এক প্রকার রাসায়নিক ভেষজ পদার্থের ব্যবহারিক নাম। মস্তিষ্ক ও মেরুদণ্ডের উপরে এর ভেষজ-উত্তেজক প্রভাবের ফলে শ্বাস-প্রশ্বাসক্রিয়া এবং হৃৎপিণ্ডের কার্যকারিতা হ্রাসিত হয়। বিভিন্ন নাকোটিক ↑ পদার্থাদির বিষক্রিয়া প্রশমনে এবং কোন কোন মানসিক রোগেও পদার্থটা ব্যবহৃত হয়।

কার্নালাইট — পটাসিয়াম ও ম্যাগ্নিসিয়াম-ঘটিত আকরিক লবণ বিশেষ; কোন কোন লবণ-ভূদের বিশুদ্ধ তলদেশে খনিজ আকারে পাওয়া যায়। এটা কখন কখন জমির সার হিসাবে ব্যবহৃত হয়। প্রাকৃতিক পটাসের ↑ প্রধান খনিজ উৎস।

কার্নিভোরা — মাংসভুক প্রাণিগোষ্ঠি; যেমন — সিংহ, ব্যাঘ্র প্রভৃতি। গরু, ছাগল হলো হার্বিভোরা ↑, মানে তৃণভুক প্রাণী।

কার্বন — মৌলিক পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন C, পারমাণবিক ওজন 12.01 পারমাণবিক সংখ্যা 6; এটা খনিজ

কয়লা, কাঠ-কয়লা, ভূষা কালি, গ্র্যাফাইট ↑, হীরক প্রভৃতি পদার্থের প্রধান মৌলিক উপাদান। খাত্তের কার্বন-অংশের দহনক্রিয়ার ফলেই জীবদেহে তাপ ও শক্তির সঞ্চার হয়। বিভিন্ন ধাতব পদার্থের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনে বিভিন্ন কার্বাইড ↑ সন্ট সৃষ্টি হয়ে থাকে। বাতাসে কিছু কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস আছে, এছাড়া চূণের জল খোলা বাতাসে রাখলে সাদা হয়ে যায়, ক্যালসিয়াম কার্বনেট তৈরী হয়। জীবের দেহান্তরে শ্বাসবায়ব অক্সিজেন খাত্তের কার্বন-উপাদানকে



পুড়িয়ে কার্বন-ডাইঅক্সাইড ↑ গ্যাস সৃষ্টি করে, আর তা প্রাণীদের সঙ্গে বেরিয়ে বায়ুতে মিশে যায়। এদিকে উদ্ভিদ আবার সেই কার্বন-ডাই-অক্সাইড টেনে নিয়ে তার কার্বন অংশ আকৃষ্ট করে দেহের পুষ্টি সাধন করে, আর অক্সিজেন বাতাসে ছেড়ে

দেয়। আবার এভাবে উৎপন্ন কার্বন-বহুল উদ্ভিজ্জ খাত্তাদি খেয়ে প্রাণীরা বেঁচে থাকে। এসব প্রাকৃতিক ব্যবস্থায় কার্বন প্রাণী ও উদ্ভিদের মধ্যে ক্রমাগত চক্রাকারে ঘুরছে; এই ব্যাপারটাকে বলে কার্বন সাইক্ল বা কার্বনের চক্র-গতি। এভাবে পৃথিবীর বায়ুমণ্ডলে অক্সিজেনের পরিমাণ ঠিক থাকছে, জীব-জগৎ রক্ষা পাচ্ছে।

কার্বনিকেরোস রক — ভূ-স্তরের অন্ধারীভূত কঠিন শিলা; ভূগর্ভের যে স্তরে কয়লা সঞ্চিত আছে। ভূতাত্ত্বিক গবেষণায় স্থির হয়েছে, পৃথিবীর এই অন্ধারশিলা-স্তর প্রায় 25 কোটি বছর পূর্বে গঠিত হয়েছে।

কার্বনিক অ্যাসিড — কার্বন ডাই অক্সাইড (CO₂) গ্যাসের জলীয় দ্রব, H₂CO₃, অত্যন্ত মৃদু একটা অ্যাসিড। উন্মুক্ত রাখলে এর প্রায় সম্পূর্ণ কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস বেরিয়ে বাতাসে মিশে যায়। এর রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন সন্টই হলো বিভিন্ন কার্বনেট। অনেক সময় এ থেকে (অ্যাসিড সন্ট ↑) বাইকার্বনেটও সৃষ্টি হয়ে থাকে। চাপ প্রয়োগ করে কৌশলে প্রচুর কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস জলে দ্রবীভূত ও সম্পৃক্ত করে সোডা ওয়াটার ↑ তৈরী করা হয়; মূলতঃ জিনিসটা 'কার্বনিক অ্যাসিড'।

কার্বলিক অ্যাসিড — এর অপর নাম ফিনল \uparrow ; রাসায়নিক সূত্র C_6H_5OH ; সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ। জলে দ্রবণীয়, বিষাক্ত পদার্থ, তীব্র অ্যাসিড-ধর্মী, যাতে লাগে তা পুড়ে ক্ষয়ে যায়। একটা বিশেষ গন্ধ আছে। বীজাণুরোধক (ডিস্টিন্-ফেক্ট্যান্ট \uparrow) পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়; রং ও প্লাস্টিক \uparrow শিল্পেও এর খেটে প্রয়োজন হয়।

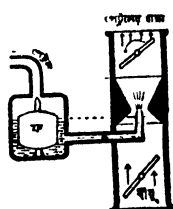
কার্বাইড — কার্বাইড নানা রকমের হতে পারে, বিশেষভাবে ‘ক্যালসিয়াম কার্বাইড’ বুঝায়; ক্যালসিয়াম ও কার্বনের যৌগিক পদার্থ, CaC_2 ; বিস্তৃত অবস্থায় সাদা থাকে, কিন্তু সাধারণতঃ এক রকম ধূসর বর্ণের কঠিন পদার্থরূপেই পাওয়া যায়। এর মধ্যে জল দিলে এসিটিলিন \uparrow গ্যাস (C_2H_2) জন্মায়, যা বার্ণারে প্রালালে আলো দেয়। একেই বলে ‘কার্বাইড লাইট’। ক্যালসিয়াম অক্সাইড \uparrow বা চূণের সঙ্গে কার্বন মিশিয়ে ইলেকট্রিক চুল্লীতে উচ্চ তাপে উত্তপ্ত করে ক্যালসিয়াম কার্বাইড তৈরি করা হয়।

কার্বোহাইড্রেট — এক শ্রেণীর রাসায়নিক পদার্থের সাধারণ নাম। কার্বন, হাইড্রোজেন ও অক্সিজেনের যৌগিক পদার্থ; সাধারণ রাসায়নিক সূত্র $HCOH$ । শেতলাব, শর্করা, মুকোম, \uparrow সেলুলোজ \uparrow (কাঠের আস) প্রভৃতি হলো বিভিন্ন কার্বো-

হাইড্রেট পদার্থ। খাত্তের কার্বো-হাইড্রেট উপাদানই জীবের দেহা-ভ্যন্তরে জলে-পুড়ে হজম হয়ে দেহের তাপ ও শক্তি জোগায়।

কার্বোরিয়াণ্ডাম — গাঢ় ধূসর বর্ণের এক রকম স্ফটিক ও ক্ষুদ্র স্ফটিকাকার পদার্থের বিশেষ নাম; রাসায়নিক হিসেবে জিনিসটা ‘সিলিকন কার্বাইড’ (SiC)। এর কাঠিন্য প্রায় হীরকের মত। ধাতব অক্স-শব্দের ধার ঘসে তীক্ষ্ণ করবার জন্তে এর চূর্ণ ব্যবহৃত হয়। সিলিকা \uparrow (SiO_2) অর্থাৎ বালি ও কয়লা মিশিয়ে ইলেকট্রিক ফার্নেসে \uparrow প্রায় 2000° সেন্টিগ্রেড তাপে গলিয়ে পদার্থটা উৎপন্ন হয়।

কার্বুরেটর — পেট্রল-চালিত ইঞ্জিনের একটা যন্ত্রাংশ বিশেষ; এর যান্ত্রিক ব্যবস্থায় জ্বালানি তেলের সূক্ষ্ম ধারার সঙ্গে প্রয়োজনানুসরণ



কার্বুরেটর

বায়ু মিশ্রিত হয়ে সিলিণ্ডারের মধ্যে যায়; সেখানে বিশেষ বৈদ্যুতিক প্রক্রিয়ায় সৃষ্ট অগ্নিস্ফুলিঙ্গের

(ইলেকট্রিক স্পার্ক)

সংস্পর্শে এই মিশ্রিত পদার্থে বিস্ফোরণ ঘটে দহনক্রিয়া চলে। এই প্রক্রিয়াকে বলে ‘ইন্টারমাল কম্বাস্টন’ \uparrow বা আভ্যন্তরীণ দহনক্রিয়া। এর তাপে উৎপন্ন গ্যাসের চাপে ইঞ্জিন চলে।

কার্বিনেটিভ — অস্বাভাবিক ঔষধ ; যে ঔষধের ক্রিয়ায় পাকস্থলীর অস্ব-জনিত অস্বস্তি ও বায়ুর প্রকোপ প্রশমিত হয়, যেমন — ‘বাইকার্বনেট অব সোডা’ ↑ ।

কালার ইণ্ডেক্স — দীর্ঘতর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের (লাল) রশ্মি আমাদের চোখে উজ্জ্বলতর দেখায় সত্য, কিন্তু ফটোগ্রাফিক প্লেটের ↑ উপর তার প্রভাব ক্ষুদ্রতর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের রশ্মি অপেক্ষা কম। সুতরাং রক্তবর্ণের কোন নক্ষত্র চোখে উজ্জ্বল দেখাবে, কিন্তু তার ফটোগ্রাফে অল্পজ্বল প্রতিভাত হবে। এই দুই অবস্থায় কোন নক্ষত্রের উজ্জ্বলতার পার্থক্য নিক্রপক পরিমাপকে ঐ নক্ষত্রের কা ই. বলা হয়। এ থেকে দূরগত আলোকরশ্মির উজ্জ্বলতার বিভিন্নতার সাহায্যে বিভিন্ন রশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের পরিমাণ নির্ণয় করা যায়। তা থেকে আবার উৎসের (নক্ষত্রের) উষ্ণতাও (টেম্পারেচার ↑) সহজেই নির্ণয় করা যেতে পারে। জীবদেহের রক্তের ‘কালার ইণ্ডেক্স’ হলো প্রত্যেকটি রক্তকোষে ষতটা পরিমাণ হিমোগ্লোবিন ↑ রয়েছে। এই পরিমাণের, বা কালার ইণ্ডেক্সের উপরেই রক্তের অক্সিজেন ↑ গ্রহণ করবার ক্ষমতা নির্ভর করে।

কাষ্ট আয়রন — ঢালাই লোহা ; বস্তুতঃ অবিভক্ত ভঙ্গুর লোহ, থাকে পিগ-আয়রন ↑ বলা হয়। খনিজ

লৌহ-প্রস্তুত থেকে কাষ্ট কার্নেস-এর সাহায্যে এই অবিভক্ত লৌহ পাওয়া যায়। এর মধ্যে 2% থেকে 4.5% কার্বন, সামান্য কিছু ম্যাঙ্গানিজ ↑, গন্ধক, সিলিকন প্রভৃতি থাকে। গলিয়ে ছাঁচে ঢেলে এ দিয়ে রেলিং, কড়াই প্রভৃতি বিভিন্ন জিনিস তৈরী হয়। ভঙ্গুর বলে এ-রকম লোহাকে পুড়িয়ে পিটিয়ে কোন জিনিস তৈরী করা যায় না ; আগে একে স্টিল ↑ বা ‘রট আয়রন’ করে নিতে হয়।

কিউমুলাস্ — ঘনীভূত মেঘপুঞ্জ ; যে মেঘরাশি উপরের বায়ুস্তরের ঠাণ্ডায় জমে ঘনীভূত হওয়ায় ফলে তার প্রাস্তদেশ আকাশের গায়ে স্থপষ্ট রেখায় পরিদৃষ্ট হয়।



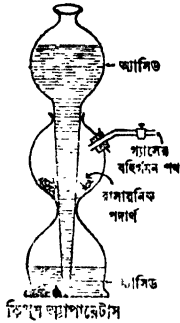
কিউমুলাস মেঘ

কিড্‌নি — মূত্রাধার, বক্ষ-পঞ্জরের নিম্নভাগে অবস্থিত ফুসফুস (লাংস ↑) ও প্লীহার (স্প্লিন ↑) নীচের দিকে সংলগ্ন একটি খলের আকৃতি-বিশিষ্ট প্রত্যঙ্গ। এ র মধ্যে রক্তের দূষিত জলীয় অংশ (মূত্র) ছেকে কিড্‌নি (মূত্রাশয়) এসে জমে। আমাদের দেহের দু’পাশে দু’টা কিড্‌নি বা মূত্রাশয় রয়েছে।



কিপ্স অ্যাপারেটাস — রসায়নাগারে বিভিন্ন গ্যাস উৎপাদনের জন্তে

ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র। উত্তাপ
বাতিয়কে কঠিন পদার্থের উপর
তরল পদার্থের
(অ্যাসিডের)
রা সা য় নি ক
ক্রিয়া র ফলে
কোন গ্যাস
উৎপন্ন হলে এই
যন্ত্র ব্যবহৃত হয়ে
থাকে। যতক্ষণ
এর থেকে গ্যাস
ব্যবহার করা হয়



ততক্ষণ রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে
গ্যাসটি উৎপন্ন হতে থাকে। নির্গমন-
নল বন্ধ করলে ভিতরের গ্যাসের
চাপে অ্যাসিড উপরের পাत्रে উঠে
যায়, আর গ্যাসের উৎপাদন ও সঙ্গে
সঙ্গে বন্ধ হয়ে যায়।

কিলো — মেট্রিক এককে হাজার
অর্থে শব্দটা ব্যবহৃত হয় ; যেমন,
কিলোগ্রাম হলো এক হাজার
গ্রাম ↑ ; কিলোমিটার — এক হাজার
মিটার ↑ ; কিলোসাইক্ল ↑ ইত্যাদি।
কিলোসাইক্ল — প্রতি সেকেন্ডে
কোন পরিবর্তী তড়িৎ-প্র বা হের
(অর্টোনেটিং কারেন্ট ↑) এক হাজার
বার পূর্ণ আবর্তন, বা দিকপরিবর্তন।
তড়িৎ-বিজ্ঞানে পরিবর্তী প্রবাহের
গতি-পরিবর্তনকে, (অর্থাৎ ‘+’
ধন তড়িৎ-বাহার থেকে ‘-’ ঋণ-
তড়িৎদ্বারে পৌঁছে পুনরায় ধন-
তড়িৎদ্বারে প্রত্যাবর্তনকে) বলে

সাইক্ল। আবার প্রেরক-কেন্দ্র
থেকে রেডিও ↑ তরঙ্গের বিচ্ছুরণ
সেকেন্ডে এক হাজার বার হলেও
কিলোসাইক্ল বলা হয়।

কেজিন — হৃদয়ের প্রোটিন অংশ; শুষ্ক
ছানা। সামান্য হৃদয়ে পদার্থ। গরম
হৃদয়ে অ্যাসিড বা কোন অল্প পদার্থ
মেশালে কেজিনের ভাগ পৃথক হয়ে
যায়। কৃত্রিম স্নাতা, প্র্যাস্টিক ↑, রং,
পেইন্ট প্রভৃতি নানা শিল্পে এর
ব্যবহার আছে। কেজিন দিয়ে যে
প্র্যাস্টিক তৈরী হয় তাতে সহজেই
সুদৃশ্য রং ধরে, দামেও সস্তা পড়ে।
এ-দিয়ে বোতাম, ফাউন্টেন পেন
প্রভৃতি বিভিন্ন ময়লা ও সুদৃশ্য জিনিস
তৈরী করা হয়ে থাকে।

কেপ্লার, জোহান — জার্মান
জ্যোতির্বিজ্ঞানী, জন্ম 1571 খৃস্টাব্দ,
মৃত্যু 1630 খৃ। বিখ্যাত জ্যোতির্বিদ
টাইকো ব্রাহির ↑ সূচোগা ছাত্র ও
সহকারী। সুপ্রসিদ্ধ গণিতজ্ঞ;
জ্যোতির্বিজ্ঞানে অসামান্য দান।
সৌর মণ্ডলীয় গ্রহরাজির গতি-
বিষয়ক তিনটি সূত্র আবিষ্কারে
সমধিক প্রসিদ্ধি; এই ‘কেপ্লারজ
ল’ বা সূত্র তিনটি: (1) প্রত্যেক
গ্রহই সূর্যকে উপকেন্দ্রস্থলের একটিতে
রেখে উপবৃত্তীয় কক্ষপথে প্রদক্ষিণ
করছে, (2) কোন গ্রহের সৌর-
পরিভ্রমণ-কালের বর্গফল সূর্য থেকে
তার দূরত্বের ঘনফলের সঙ্গে আনু-
পাতিক হবে (3) পরিক্রমাকালে সূর্য

থেকে কোন গ্রহের উপরন্তু-পথের সংযোজক ব্যাসার্ধেরথা সময়ের সম-ব্যবধানে সর্বদা সম-পরিমাণ স্থান অতিক্রম করে।

কেফিন — সাদা ফটিকাকার জৈব রাসায়নিক পদার্থ; গলনাংক 235° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড। কফি ও চায়ের পাতা থেকে নিষ্কাশিত একটা অ্যালকালয়েড ↑ পদার্থ। ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়; হৃৎপিণ্ডের উপর এর বিশেষ ভেষজ-শক্তি আছে।

কেমোথেরাপি — চিকিৎসা পদ্ধতি বিশেষ; যাতে কোনরূপ রাসায়নিক পদার্থ ঔষধ হিসাবে প্রয়োগ করে রোগ-জীবাণু ধ্বংস করা হয়; কিন্তু রোগীর শরীরের উপর তার কোন প্রভাব বিস্তার করে না; যেমন— নিউমোনিয়া রোগে সালফোনে-মাইড দেওয়া হয়, সিফিলিসে স্থাল-ভার্নন ↑। সাধারণ ঔষধে রোগের যন্ত্রণা ও উপসর্গগুলো কমায়, এবং রোগের প্রতিরোধ শক্তি বাড়ায়; কিন্তু কেমোথেরাপির ঔষধে কেবল জীবাণুনাশের কাজ করে মাত্র।

কেল্ভিন, উইলিয়াম টমসন, লর্ড — বৃটিশ বিজ্ঞানী ও আবিষ্কারক; বেল-ফোর্টে জন্ম 1824 খৃঃ, মৃত্যু 1907 খৃঃ। মাত্র 22 বছর বয়সে গ্লাসগো বিশ্ব বিদ্যালয়ে প্রকৃতি-বিজ্ঞানের অধ্যাপক — একাদিক্রমে 53 বছর অধ্যাপনা ও গবেষণা। বহু মূল্যবান তথ্য আবিষ্কার ও যন্ত্র উদ্ভাবন—

পৃথিবীর বয়স নির্ধারণ, আলোকের তরঙ্গগতি, গ্যাসীয় মিশ্রণের সূত্র, অ্যাবসোলিউট ↑ টেম্পারেচার স্কেল (কেল্ভিন স্কেল, $0^{\circ}K = -273^{\circ}C$), তড়িৎশক্তি পরিমাপক বিভিন্ন যন্ত্র, দিগ্‌দর্শন যন্ত্র (মৌ-বিভাগের চুম্বকীয় কম্পাস) প্রভৃতি বহু মূল্যবান অবদান। তড়িৎ-বিজ্ঞানের প্রভূত উন্নতি বিধান; লিডেন জার ↑ নিয়ে এর অভিনব পরীক্ষার ফলাফলের উপরে হার্জের ↑ বেতার-তরঙ্গ আবিষ্কারের কৃতিত্ব নির্ভরশীল। আমেরিকার সঙ্গে ইংলণ্ডের টেলিগ্রাফ সংযোগ মাপনে আর্টলাস্টিক মহাসাগরের মধ্য দিয়ে বৈদ্যুতিক তার সরিবেশের সফল পরিকল্পনা ও ব্যবস্থাপনার জ্ঞান অবিস্মরণীয় কৃতিত্ব।

কুইক লাইম — চুন, ক্যালসিয়াম অক্সাইড, CaO ; ভাটিতে পাথর পুড়িয়ে তৈরী হয়। বাড়ীঘর তৈরী করতে ইটের গাঁথুনিতে ব্যবহৃত হয়। এতে জল দিলে উত্তপ্ত হয়ে ওঠে (এক্সোথার্মিক ↑) এবং জলের রাসায়নিক ক্রিয়ায় তৈরী হয় কলি-চুন, (ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড) $Ca(OH)_2$, স্লেকড লাইম ↑।

কুইক সিল্ভার — পারদ বা মার্ক্যুরির ↑ বিশেষ নাম।

কুরি, পিরি — ফরাসী পদার্থবিজ্ঞানী, প্যারিসে জন্ম 1859 খৃঃ, মৃত্যু 1906 খৃঃ। পদার্থের তেজস্ক্রিয়তা (রেডিও

অ্যাক্টিভিটি ↑) সম্বন্ধীয় গবেষণার জ্ঞান প্রদিলি — জী মেরি কুরির সহায়্য ও সহযোগিতায় পিচ-রেও ↑ থেকে ১৮৯৪ খৃঃ তেজস্ক্রিয় ধাতু পোলোনিয়াম ও রেডিয়াম ↑ আবিষ্কার। ১৯০৩ খৃষ্টাব্দে হেন্রি বেকারেলের ↑ সঙ্গে কুরি-দম্পতীও যুগ্মভাবে পদার্থ-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ করেন। কেলাসিত পদার্থের তড়িৎ-ধর্ম সম্বন্ধে ও মূল্যবান গবেষণা। অকালে প্যারিসের রাজপথে দুর্ঘটনায় জীবনাবসান।

কুরি, ম্যাডাম মেরি — পোলাণ্ডের ওয়ারস নগরে জন্ম ১৮৬৭ খৃঃ, মৃত্যু ১৯৩৪ খৃঃ। অধ্যাপক পিরি কুরির ছাত্রী, ১৮৯৫ খৃঃ তাঁকে বিবাহ। তেজস্ক্রিয় ধাতু পোলোনিয়াম ↑ ও রেডিয়াম ↑ আবিষ্কারের জ্ঞান স্বামী পিরি কুরির সঙ্গে কৃতিত্বের সমভাগী, ১৯০৩ খৃঃ যুগ্মভাবে নোবেল পুরস্কার লাভ। স্বামী পিরি কুরির মৃত্যুর পরে প্যারিস বিশ্ববিদ্যালয়ে পদার্থ-বিদ্যার অধ্যাপিকা; তেজস্ক্রিয়তা সম্পর্কে উন্নততর গবেষণা। ১৯১১ খৃঃ রসায়ন-বিজ্ঞানে পুনরায় নোবেল পুরস্কার লাভ। ওয়ারস বিশ্ববিদ্যালয়ে রেডিওলজি বিষয়ে অধ্যাপিকা নিযুক্ত ১৯১৯ খৃঃ।

কত্থা ইরিন কুরি ও খ্যাতনামা বিজ্ঞানী ছিলেন; ইনিও তাঁর স্বামী ক্রেডারিক জোলিও কুরির সঙ্গে

যুগ্মভাবে ১৯৩৫ খৃঃ রসায়ন-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ করেন।

কুলম্ব, চার্লস অগাস্টাইন ডি. — ফরাসী পদার্থবিজ্ঞানী, জন্ম ১৭৩৬ খৃঃ, মৃত্যু ১৮০৬ খৃঃ। তড়িৎ ও চুম্বক বিজ্ঞানে বিভিন্ন গুরুত্বপূর্ণ তথ্য আবিষ্কার ও সূত্র নির্ধারণ। নামানুসারে তড়িৎশক্তির পরিমাণ-সূচক ‘কুলম্ব’ ↑ একক প্রচলিত।

কুলম্ব — তড়িৎ-শক্তির একক পরিমাণ: প্রতি সেকেন্ডে এক অ্যাম্পিয়ার ↑ তড়িৎ-প্রবাহের ফলে যতটা তড়িৎশক্তি ব্যয়িত হয়। ইলেকট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় এক কুলম্ব তড়িতে ০০১১১৮ গ্রাম ↑ রোপ্য-কণিকা বিস্ফিষ্ট হয়ে থাকে।

কুশ, ডাঃ পলিকার্প — মার্কিন পদার্থ-বিজ্ঞানী, জন্ম জার্মানীতে ১৯১১ খৃষ্টাব্দে, অতাপি (১৯৬০ খৃঃ) জীবিত। কলম্বিয়া বিশ্ববিদ্যালয়ে পদার্থ-বিজ্ঞানের অধ্যাপক হিসাবে পরমাণুর উপাদানিক গঠন-বিভাগ সম্পর্কে গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা। ১৯৩৩ খৃষ্টাব্দে নোবেল পুরস্কারপ্রাপ্ত বৃটিশ বিজ্ঞানী মরিস ডির্যাক কতৃক প্রবর্তিত ‘পদার্থের পারমাণবিক গঠন’ সম্পর্কীয় মতবাদের সংশোধন ও উন্নততর ব্যাখ্যা। ১৯৫৫ খৃষ্টাব্দে ডাঃ ডব্লু. ই. ল্যাশের ↑ সঙ্গে যুগ্মভাবে নোবেল পুরস্কার লাভ।

কোএঞ্জাইম — জীবদেহে বিভিন্ন এঞ্জাইমের ↑ জৈব রাসায়নিক

ক্রিয়ায় সহায়ক বিভিন্ন জৈব পদার্থকে বলে কোএঞ্জাইম; এগুলি সব ভিটামিন \uparrow , অথবা ভিটামিন-ঘটিত পদার্থ। দেহাভ্যন্তরস্থ বিভিন্ন জৈব ক্রিয়ায় এঞ্জাইমের উপযোগিতা অসাধারণ; কিন্তু এগুলি পরিমাণে থাকে অতি সামান্য। আবার বিভিন্ন কোএঞ্জাইম বা ভিটামিনের পরিমাণ আরও কম, কিন্তু তার অভাবে এঞ্জাইমের কার্যকারিতা সার্থক হয় না। কাজেই স্বাস্থ্যের পক্ষে সূক্ষ্মাতি সূক্ষ্ম পরিমাণে হলেও কোএঞ্জাইম বা ভিটামিন অপরিহার্য।

কোকেন—অ্যালক্যালয়েড \uparrow শ্রেণীর এক রকম সাদা ও কঠিন উদ্ভিজ্জ পদার্থ; কোকা নামক এক প্রকার উদ্ভিদ থেকে প্রাপ্ত। পদার্থটা বিশেষ অ্যানেস্থেটিক \uparrow শক্তিসম্পন্ন, কিন্তু এর উগ্র মাদকতা দোষ আছে, দুরন্ত নেশার জিনিস। আজকাল কৃত্রিম উপায়ে রপায়নাগারেই কোকেন প্রস্তুত করা সম্ভব হয়েছে।

কোচিনিল—‘ককাস-ককুট’ নামক এক প্রকার পোকের বিণ্ডক দেহাবশেষ থেকে যে স্বাভাবিক উজ্জল লাল রং নিষ্কাশিত হয়।

কোপারনিকাস সিস্টেম—ষোড়শ শতাব্দীতে বিজ্ঞানী কোপারনিকাস প্রচার করেন যে, পৃথিবী ও অন্যান্য গ্রহ সব আপন আপন কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করে ঘুরছে; জ্যোতির্বিদ্যায় সৌর পরিবারের গতি

সম্পর্কীয় এই মতবাদ পরীক্ষিত ও সর্বতোভাবে প্রমাণিত হয়েছে। তার আগে টলেমি নামক এক পণ্ডিতের এরূপ এক ভ্রান্ত মতবাদ প্রচলিত ছিল যে, পৃথিবীকে কেন্দ্র করেই সূর্য ও গ্রহগুলি ঘুরে চলেছে; যেমন আমরা সহজ বুদ্ধিতে সাদা চোখে দেখতে পাই।

কোমা—সম্পূর্ণ অচেতন অবস্থা। চিকিৎসা-বিজ্ঞানে কঠিন রোগীর এরূপ অচেতন অবস্থাকে ‘কোমা স্টেজ’ বলা হয়।

কোরাণ্ডাম—অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের ক্ষটিকাকার কঠিন দান। এর কাঠিও কাপোরাগুণের \uparrow মত, প্রায় হীরকের তুল্য। এর চূর্ণ দিয়ে যান্ত্রিক ব্যবস্থায় অঙ্গাদিতে শান্দ দেওয়ার ও পালিশ করবার চক্রাকার পাথর তৈরী হয়।

কোলন—বৃহদন্ত্রের বিশেষ নাম; ক্ষুদ্রান্ত্রের নিম্নাংশ থেকে যে অপেক্ষা-



কোলন

কৃত মোটা নল ডান দিক থেকে সোজা উপরে উঠে গিয়ে ঘুরে আবার বাঁ-দিক থেকে নীচে নেমে গেছে। এর ওই ডান দিকের অংশকে বলে উর্ধ্বগামী কোলন, পরবর্তী অংশ সমান্তরাল কোলন, আর বাঁ-দিকের অংশকে বলে নিম্নগামী কোলন।

কোলাইটিস — আন্ত্রিক প্রদাহ-রোগ বিশেষ; যাতে বৃহদন্ত্রের কোলন ↑ অংশের ফীতিজনিত ঘনুগা অমুভূত হয়ে থাকে।

কোলয়েড — কদমাক্ত জলে কাদা-মাটির কণিকাগুলো অপেক্ষাকৃত বড় বড়, জলে মিশে যায়, কিন্তু সময়ে থিতিয়ে তলায় জমে। লবণ-গোলা জলে লবণের অণুগুলো জলের অণুর সঙ্গে ওতপ্রোতভাবে মিলে যায়; দ্রাব ও দ্রাবক নিজে থেকে আর আলাদা হতে পারে না। এই দুই অবস্থার মাঝামাঝি হলে সেই দ্রাব্য পদার্থকে বলে কোলয়েড। কোন পদার্থ কোলয়েড অবস্থায় এমন অতি সূক্ষ্ম কণিকার পরিণত হয় যে, দ্রাবক পদার্থের মধ্যে সেগুলো সমানভাবে সর্বক্ষণ ভেসে থাকে। প্রকৃত দ্রবের গ্রায় একেবারে দ্রাবকের সঙ্গে অঙ্গাঙ্গী ভাবে মিশে যায় না সত্য, কিন্তু ফিল্ট্রেশন ↑ প্রক্রিয়ায়ও তাকে পৃথক করা যায় না। পদার্থের এরূপ অবস্থাকে বলে ‘কোলয়েড্যাল স্টেট’। কোন তরল দ্রবের মধ্যে কোন কঠিন দ্রাব্য বস্তু কোলয়েড্যাল অবস্থায় থাকলে ওই দ্রবকে **কোলয়েড্যাল সল্যুশন** ↑ বলা হয়। দুধকে এরূপ একটা কোলয়েড্যাল সল্যুশন বলা যেতে পারে।

কোলোয়েট্রল — সচপ্রস্থতির প্রথম স্তম্ভদ্বয়; সম্মান প্রসবের পরে কোন

জীবমাতার স্তন্যে প্রথম কয়েকদিন যে ঘন দুধের সঞ্চার হয়।

কোসাইন — সংক্ষেপে বলে ‘কস’, ত্রিকোণমিতি গণিতে কৌণিক পরি-

১. মাণের একটা

নির্দিষ্ট অমুপাত

— ভূমি : অতি-
ভূজ। চিহ্নে

২. ‘ABC কোণের

কোসাইন

কোসাইন, বা

‘কস’ হলো BC/AB ; এভাবে অন্যান্য অমুপাত কোট্যাঙ্গেণ্ট বা ‘কট’ হলো ভূমি : লম্ব, অর্থাৎ BC/AC ; আর কোসিক্যান্ট বা ‘কোসেক’ হলো অতিভূজ : লম্ব, অর্থাৎ AB/AC ।

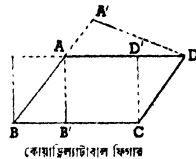
কোয়াণ্টাম থিয়োরি — বিকিরিত শক্তির ভর-তত্ত্ব। কোন উত্তপ্ত বস্তু বা আলোক-শিখা থেকে যে তাপ-শক্তি বিকিরিত হয় তা নিরবচ্ছিন্ন ধারায় প্রবাহিত হয় না, হয় শক্তির সূক্ষ্ম কণিকার তরঙ্গায়িত বিচ্ছুরণে। এই শক্তি-কণিকাগুলোকে বলা হয় ‘কোয়াণ্টা’; এগুলো সর্বক্ষেত্রে সমান আকারের নয়, বিকিরণের তীব্রতা (ফ্রিকোয়েন্সি ↑) অমুসারে এদের আকার বাড়ে-কমে। যেমন - লাল আলোর কোয়াণ্টামগুলো নীল আলো থেকে বিচ্ছুরিত কোয়াণ্টাম অপেক্ষা আকারে ও ভরে ক্ষুদ্রতর। বিভিন্ন শক্তির বিভিন্ন কোয়াণ্টামের পরিমাণ, অর্থাৎ ভর নির্ধারণের

গাণিতিক সূত্র আবিষ্কার করেন বিখ্যাত জার্মান বিজ্ঞানী ম্যাক্স প্ল্যাঙ্ক \uparrow । কোন শক্তির একটি কোয়ান্টামের আকার ও পরিমাণ নির্ভর করে তার বিকিরণের 'ফ্রিকোয়েন্সি' অর্থাৎ প্রতি সেকেন্ডে বিকিরণের তরঙ্গ-সংখ্যার উপরে।
 কোয়ান্টাম = ফ্রিকোয়েন্সি \times একটি ধ্রুবক রাশি, যাকে বলে প্ল্যাঙ্কের ধ্রুবক $(6.547 \times 10^{-27}$ আর্গ/সেকেন্ড)।

কোয়ান্টাম মেকানিক্স — ইলেক্ট্রন \uparrow , প্রোটন \uparrow প্রভৃতি পরমাণু-কণিকার তড়িৎ-শক্তির বিচার-বিশ্লেষণের জগ্রে যে বিশেষ শক্তিতত্ত্ব (মেকানিক্স \uparrow) প্রযুক্ত হয়। বিশেষ বিচারে শক্তির সূক্ষ্মাতিসূক্ষ্ম কণিকা (কোয়ান্টাম \uparrow) তরঙ্গাকারে চলে, যেমন—আলোক-তরঙ্গ অনেক সময় 'ফোটন' \uparrow কণিকার প্রবাহ বলে প্রতিপন্ন হয়। পারমাণু-কণিকার একরূপ তরঙ্গ-ধর্মের তথ্যাদি এই 'কোয়ান্টাম মেকানিক্স' তত্ত্বের সাহায্যে নির্ধারিত হয়। জটিল সব গাণিতিক সূত্রের সাহায্যে জানা যায়, শক্তির বিচ্ছুরণ-ক্ষেত্রে কোথায়, কখন, কোন কণিকাগুলো অধিক সংখ্যায় সন্নিবিষ্ট হবে; আবার তা থেকে কোন বিশেষ কণিকার সম্ভাব্য অবস্থানও জানা যেতে পারে।

কোয়ান্টা ল্যাটা রাল ফিগার — জ্যামিতিক চতুর্ভুজ ক্ষেত্র; চারিটি সুরল রেখায় আবদ্ধ যে-কোন

সামন্তলিক ক্ষেত্র। চতুর্ভুজ অনেক রকমের হতে পারে: (ক) স্কোয়ার বা বর্গক্ষেত্র, সমবাহু ও সমকোণী চতুর্ভুজ; (খ) রম্বাস, সমবাহু



কোয়ান্টা ল্যাটা রাল ফিগার

কিন্তু অসমকোণী চতুর্ভুজ; (গ) প্যারালোগ্রাম, যে চতুর্ভুজের বিপরীত বাহুদ্বয় সমান ও সমান্তরাল; (ঘ) রেক্ট্যাঙ্গেল, যে চতুর্ভুজের বিপরীত বাহুদ্বয় সমান ও সমান্তরাল এবং কোণগুলি সমকোণ; (ঙ) ট্রাপিজিয়াম, যে চতুর্ভুজের চারিটি বাহুই অসমান ও অসমান্তরাল; (চ) ট্রাপিজয়েড, যে চতুর্ভুজের বাহু চতুষ্টয় অসমান, কিন্তু দুটি বিপরীত বাহু সমান্তরাল।

ক্যাটোডিস — আর্সেনিক-ঘটিত রাসায়নিক পদার্থ; বিশেষ এক রকম দুর্গন্ধযুক্ত এবং বিষাক্ত। পদার্থটা মিশিয়ে তরলায়িত রাবার তড়াতাড়ি ঘনীভূত করে সহজেই প্রয়োজনানুরূপ ভাবে কঠিন করা যেতে পারে।

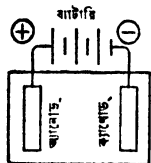
ক্যাট্‌আয়ন — ধন-তড়িতাবিষ্ট আয়ন কণিকা। ই লে ক্ ট্রো লি সি স \uparrow প্রক্রিয়ায় ধাতব পদার্থের এই ক্যাট্‌-আয়নগুলোই ঋণ-তড়িৎদ্বার, বা ক্যাথোড \uparrow প্লেটের আকর্ষণে তার গায়ে গিয়ে লেগে যায়।

ক্যাটালিস্ট — অম্লঘটক ; যে সব পদার্থ অণুগত পদার্থের রাসায়নিক ক্রিয়া দ্রুততর করে, অথচ নিজে ওই রাসায়নিক ক্রিয়ায় কোনরূপ অংশ গ্রহণ করে না, অপরিবর্তিত থাকে। এরূপ পদার্থকে ক্যাটালিস্ট-ও বলা হয়। রসায়ন-শিল্পে নানারকম ধাতব ক্যাটালিস্ট ব্যবহৃত হয়। সোনা, প্রাটিনাম প্রভৃতি ধাতুর সামান্য পরিমাণ চূর্ণ, বা কোন ধাতব অক্সাইড মেশালে বিশেষ বিশেষ রাসায়নিক ক্রিয়া বিশেষ দ্রুতগতিতে সম্পন্ন হয়। এই প্রক্রিয়াকে বলে ক্যাটালিসিস। আবার অনেক সময় কোন কোন জৈব পদার্থও ক্যাটালিস্টের কাজ করে থাকে (এনজাইম ↑) ; যেমন ঙ্গেটের ↑ সাহায্যে চিনি অতি সহজেই আল-কোহলে ↑ পরিণত হয়।

ক্যাডমিয়াম—মৌলিক ধাতু ; সাদা ও নরম পদার্থ। সাংকেতিক চিহ্ন Cd ; পারমাণবিক ওজন 112.41. পারমাণবিক সংখ্যা 48. জিহ্বা ↑ বা দস্তার সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় খনিজ-রূপে পাওয়া যায়। অতি নিম্ন-গলনাংকের বিভিন্ন ধাতু-সংকর (ফিউজিবল আলয় ↑) তৈরী করবার কাজে এটা যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়। ইলেক্ট্রোপ্রেটিং ↑ প্রক্রিয়াতেও এর ব্যবহার আছে।

ক্যাথোড—ঋণ-তড়িৎদ্বার (নেগেটিভ ইলেক্ট্রোড ↑) ; ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ ,

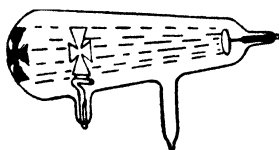
আর্ক ল্যাম্প ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন বৈদ্যুতিক প্রক্রিয়ায় তড়িৎ প্রবাহের



ক্যাথোড

ঋণ তড়িৎ প্রাপ্ত। আর ধন-তড়িৎ প্রাপ্তকে বলা হয় অ্যানোড ↑। এই ক্যাথোড এবং অ্যানোড উভয় তড়িৎ-দ্বারই বিশেষ বিশেষ তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থে তৈরী হয়। ক্যাথোড থেকে ঋণ-তড়িৎবিষ্ট ইলেক্ট্রন কণিকার (অ্যানায়ন ↑) ধারাকারে ছুটে গিয়ে অ্যানোডে পৌঁছায়। বস্তুতঃ এভাবে এক্স-রে টিউব ↑, রেডিও ভাল্ব ↑ প্রভৃতিতে ইলেক্ট্রনগুলো ক্যাথোড থেকে বেরিয়ে আধারের অভ্যন্তরস্থ অল্প পরিমাণ গ্যাসে পূর্ণ, বা প্রায় বায়ুশূণ্য ব্যবধান অতিক্রম করে ধারাকারে ছুটে অতি দ্রুত অ্যানোডে (ধন-তড়িৎদ্বারে) চলে যায়।

ক্যাথোড-রে-টিউব — সামান্য পরিমাণ গ্যাসে ভর্তি বা মোটামুটি



ক্যাথোড-রে-টিউব

বায়ুশূণ্য যে টিউবের অভ্যন্তরস্থ ঋণ-তড়িৎদ্বার (ক্যাথোড ↑) থেকে ইলেক্ট্রন ↑ কণিকার ধারা-প্রবাহের

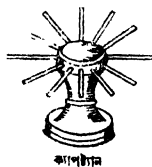
ব্যবস্থা করা হয়। এই ধারা প্রবাহের ধর্ম অদৃশ্য আলোক-রশ্মির অনুরূপ; এজ্জগে একে ক্যাথোড-রশ্মি বলা হয়। এই ‘ক্যাথোড-রে টিউব’ নামক যন্ত্রে ওই ক্যাথোড-রশ্মিগুলোকে বিভিন্ন যান্ত্রিক ব্যবস্থায় প্রতিফলিত ও নিয়ন্ত্রিত করে নিয়ে এক রকম রাসায়নিক পদার্থ-মাখানো পর্দার উপরে ফেলা হয়। এর ফলে পর্দার যে-যে জায়গায় ওই রশ্মি পতিত হয় সেই-সেই জায়গাগুলো প্রদীপ্ত হয়ে ওঠে। এই ব্যবস্থার সাহায্যে বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক স্পন্দনের পরিমাপ ও তথ্যাদি নিরূপণ করা চলে। এজ্জগে এরূপ যন্ত্রকে ক্যাথোড রে অসিলোস্কোপও বলা হয়।

ক্যানাডা ব্যাল্‌নাম — রজন জাতীয় এক রকম উদ্ভিজ্জ আঠালো পদার্থ। ব্যাল্‌নাম ১ মাত্রেরই একটা স্বগন্ধ আছে। উষ্ণায়ী পদার্থ, নানা রকম ঔষধে ব্যবহৃত হয়। এ-দিয়ে কাঁচের উপর কাঁচ এঁটে লাগানো যায়।

ক্যাণ্ডেল পাওয়ার — আলোকের ওজ্জ্বল্য পরিমাপের একক। আলোকের কোন উৎস থেকে কতটা আলোক-রশ্মি বিকিরিত হচ্ছে, তা আজকাল ‘ক্যাণ্ডেলা’ এককে প্রকাশ করা হয়; পূর্বে হোত একটা নির্দিষ্ট মাপের মোমবাতির বিকিরিত আলোকের হিসেবে, অর্থাৎ এর এককে, বা ‘ক্যাণ্ডেল পাওয়ারে’। ক্যাণ্ডেলা হলো এক বর্গ সেন্টিমিটার

আয়তনের কোন কৃষ্ণবর্ণ ধাতব পদার্থ 1773° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড (প্রাটিনাম ১ ধাতুর গলনাংক উষ্ণতা) তাপে যতটা আলো বিকিরণ করে তার 60 ভাগের এক ভাগ। এই ওজ্জ্বল্যকে **নিউ-ক্যাণ্ডেল পাওয়ার**-ও বলা হয়। কোন একটা 40 ওয়াটের ১ সাধারণ ইলেকট্রিক বাতির ওজ্জ্বল্য প্রায় 36 ‘নিউ ক্যাণ্ডেল পাওয়ার’ বা ক্যাণ্ডেলা; আর 100 ওয়াটের বাতির ওজ্জ্বল্য সাধারণতঃ প্রায় 120 ‘ক্যাণ্ডেল পাওয়ার’ হয়ে থাকে।

ক্যাপিট্যান — জাহাজে লৌহ নিষিদ্ধ ড্রামের-আকারবিশিষ্ট যে যন্ত্রটা ঘুরিয়ে তার গায়ে দড়ি বা শিকল জড়ানো হয়। জাহাজ টেনে তীরে সংলগ্ন করতে বা ভারী নঙ্গর তুলতে ও



খেলতে সচরাচর এ-যন্ত্র ব্যবহৃত হয়।
ক্যাপিলারি — কৈশিক, চুলের মত সূক্ষ্ম জিনিস (‘কৈপিল’ মানে চুল)।
ক্যাপিলারি টিউব — কাঁচের অতি সূক্ষ্ম বা কৈশিক নল।
ক্যাপিলারি অ্যাক্টোজেন — যে আকর্ষণের ফলে সূক্ষ্ম নলপথে তরল পদার্থ অগ্রসর হয়, বা উপরে ওঠে। তরল পদার্থের অণুগুলি কৈশিক নলের প্রাচীর-গায়ে বেয়ে একটা গতিশীলতা লাভ করে। ব্রটিং-কাগজে কালি শোবে, প্রদীপের

পলিতা বেয়ে তেল উপরে উঠে যায় বস্তুত; এই আকর্ষণেরই ফলে।

ক্যামেরা-লুসিডা — দর্পণের মত একটা যন্ত্রাংশ বিশেষ। এর সাহায্যে মাইক্রোস্কোপে ↑ পরিদৃষ্ট বস্তুর ছবি প্রতিচ্ছবি পার্শ্বস্থিত কাগজের উপরে ফেলা যায়। মাইক্রোস্কোপে কোন ক্ষুদ্র জিনিসের বর্ধিতাকার প্রতিচ্ছবি দেখে তার ভিতরকার সূক্ষ্ম খুঁটি-নাটি পর্যবেক্ষণ করা যায় সত্য, কিন্তু তার কোন স্থায়ী প্রতিচ্ছবি রাখা যায় না। এজন্মে মাইক্রোস্কোপের আইপিসের ↑ কাছে বিশেষ দরপের একরূপ একখানা শয়ান দর্পণ সংলগ্ন করে তার সাহায্যে সেই বর্ধিতাকারের ছবি পার্শ্বস্থ কাগজের উপরে প্রতিফলিত করা যায়। এর উপরে পেন্সিল টেনে সহজেই সেই ছবি ছব্ব একে রাখা যেতে পারে।

ক্যারেট— (1) সোনা, মণি, মুক্তা প্রভৃতি ওজন করবার এক রকম সূক্ষ্ম মাপ; প্রায় $\frac{1}{16}$ গ্রাম ↑, বা 3.17 গ্রেণ। (2) সোনার বিশুদ্ধতা পরিমাপের একক হিসেবেই ক্যারেট কথাটা সবিশেষ প্রচলিত। সোনায় কতটা খাদ আছে তা এ-দিয়ে প্রকাশ করা হয়। খাদ-মেশানো সোনার 24 ভাগের মধ্যে কত ভাগ খাটি সোনা আছে তা এই ক্যারেটের হিসেবে প্রকাশ করা হয়ে থাকে; যেমন — ‘24-ক্যারেট’ সোনা হলো খাটি সোনা; ‘18-

ক্যারেট’ সোনা বললে 24 ভাগের মধ্যে 18 ভাগ খাটি সোনা, আর 6 ভাগ খাদ আছে, বুঝতে হবে।

ক্যালকুলাস — গণিত-শাস্ত্রের শাখা বিশেষ। কোন ক্রমাগত পরিবর্তন-শীল রাশি সম্পর্কে বিভিন্ন গাণিতিক সমাধানের কৌশল এতে আলোচিত হয়। ‘ক্যালকুলাস’ গণিত দু-রকম — ডিফারেন্সিয়াল ও ইন্টিগ্রাল। এদের সাহায্যে নানা রকম উচ্চতর গাণিতিক জটিল তথ্যের সমাধান করা সম্ভব হয়ে থাকে।

ক্যালসাইট — প্রাকৃতিক ক্যালসিয়াম কার্বনেট, কঠিন খটিকাকার খনিজ পদার্থ। পৃথিবীর অধিকাংশ প্রস্তর এই পদার্থে গঠিত।

ক্যালসিয়াম — সাদা ও নরম এক প্রকার মৌলিক ধাতব পদার্থ; মৌলিক চিহ্ন Ca, পারমাণবিক ওজন 40.08, পারমাণবিক সংখ্যা 20; এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ প্রকৃতিতে নানাভাবে নানা আকারে ছড়িয়ে আছে। এর হাইড্রক্সাইড, হলো সাধারণ চূণ, Ca(OH)_2 , ক্যালসিয়াম কার্বনেট, CaCO_3 , হলো খড়মাটি (চক ↑) ও বিভিন্ন পাথর। শুষ্ক ক্যালসিয়াম ক্লোরাইড CaCl_2 , অল্প পদার্থের জল শুষে নেয়; রজন শিল্পেও এর যথেষ্ট দরকার হয়। ক্যালসিয়াম সালফেট, CaSO_4 , তাড়াতাড়ি শুকিয়ে শুষ্ক হয় বলে এ-দিয়ে প্লাষ্টার-অব-

প্যারিস' ↑ তৈরী হয়। প্রাণিদেহের হাড় ও দাঁতের প্রধান উপাদান হলো ক্যালসিয়াম। ক্যালসিয়াম অক্সাইডকে (CaO) কুইক-লাইম ↑ বলে; এর মধ্যে জল দিলে রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে তা উত্তপ্ত হয়ে ওঠে, এবং উৎপন্ন হয় ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড, Ca(OH)_2 , যার রাসায়নিক নাম হলো স্লেকড লাইম ↑, সাধারণ চূণ।

ক্যালিস্ — অবিশুদ্ধ প্রাকৃতিক সোডিয়াম নাইট্রেট ↑ (NaNO_3); আমেরিকার চিলি অঞ্চলে খনিজরূপে প্রচুর পাওয়া যায়, তাই একে চিলি সল্ট-পিটারও বলে। বাংলায় সোরা নামে পরিচিত। নাইট্রিক অ্যাসিড, বিভিন্ন বাজি ও বারুদ প্রভৃতি তৈরী করবার কাজে যথেষ্ট প্রয়োজন হয়।

ক্যালিপার্স — সামান্য দূরত্ব বা দৈর্ঘ্য নিখুঁতভাবে মাপবার সহায়ক এক রকম যন্ত্র। কোন তার বা রডের



ক্যালিপার্স

ব্যাস এ-দিয়ে সহজে মাপা যায়। সরু পাইপের ভিতর ও বাহিরের ব্যাস মাপবার জগে ও এটা বিশেষভাবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

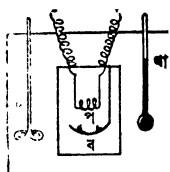
ক্যালোমেল — পারদ ও ক্লোরিনের একটা যৌগিক পদার্থের বিশেষ নাম; যার রাসায়নিক নাম মার্কিউ-রিয়াস ক্লোরাইড (Hg_2Cl_2)।

বিশেষ ভারী, সাদা, অদ্রাব্য বিষাক্ত পদার্থ; সামান্য পরিমাণে জ্বালাপ হিসেবে ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়।

ক্যালোরি — কোন পদার্থে নিহিত মোট উত্তাপ বা তাপশক্তি পরিমাপের একক বিশেষ। এক গ্রাম জল 1° সেন্টিগ্রেড উত্তপ্ত করতে যে পরিমাণ তাপ দরকার হয়, অথবা কথায় 1° সেন্টিগ্রেড উত্তপ্ত 1 গ্রাম জল ঠাণ্ডা করলে যতটা তাপ-শক্তি বিমুক্ত হয়, তাই হলো এক ক্যালোরি। বিশেষতঃ এক গ্রাম জল 14.5° থেকে 15.5° সেন্টিগ্রেড উত্তপ্ত করতে যে পরিমাণ তাপের প্রয়োজন হয়, সেই তাপকে এক 'ম্মল ক্যালোরি' বা 'গ্রাম ক্যালোরি' বলা হয়। আর 1000 গ্রাম-ক্যালোরি তাপকে বলে 'কিলোগ্রাম ক্যালোরি' বা এক 'লার্জ ক্যালোরি'। বিভিন্ন খাদ্যের তাপ উৎপাদনের শক্তি ক্যালোরির হিসাবে উল্লেখ করা হয়।

ক্যালোরিক ভ্যালু — কোন জ্বালানি পদার্থের তাপ উৎপাদক শক্তির পরিমাপ। কোন নির্দিষ্ট পরিমাণ জ্বালানি সম্পূর্ণরূপে জলে ভস্মীভূত হলে যে পরিমাণ তাপশক্তি পাওয়া যায়, তাকেই বলে পদার্থটার 'ক্যালোরিক ভ্যালু'। যেমন — এক পাউণ্ড কয়লা জলে যত পাউণ্ড-ক্যালোরি তাপ সৃষ্টি হয় ওই কয়লার ক্যালোরিক ভ্যালু বা 'থার্মাল ইউনিট' ↑ হবে তত।

ক্যালোরিমিটার — কোন পদার্থে নিহিত বা পরিবাহিত তাপের পরিমাণ নির্ধারণ করবার জন্তে ব্যবহৃত



যন্ত্র বিশেষ। এরূপ সাধারণ যন্ত্রে প্রধানতঃ থাকে তামা বা অণু

কোন ধাতুতে ক্যালোরিমিটার নিমিত্ত একটা বিশেষ আকারের পাত্র। এই ধাতুটির 'স্পেসিফিক হিট' ↑ জানা থাকলে ওই পাত্রে রেখে বিভিন্ন কোশলে অণুগত পদার্থে নিহিত তাপ থার্মোমিটারের ↑ সাহায্যে সহজেই হিসাব করে বার করা যায়।

ক্যালুসিফেরল — জৈব রাসায়নিক পদার্থ; কৃত্রিম উপায়ে প্রস্তুত 'ভিটামিন-ডি', যার অভাবে শিশুদের হাড় শক্ত হয় না, রিকেট ↑ দেখা দেয়। এর রাসায়নিক বিক্রিয়ায় দেহের অস্থিতে প্রয়োজনীয় লাইম ↑ বা ক্যালসিয়াম সরবরাহ হয়। স্বভাবতঃ বিভিন্ন জন্তুতে চর্বি, ষ্ট্রট ↑, ছত্রাক প্রভৃতির মধ্যে আলট্রাভায়োলেট ↑ রশ্মির প্রভাবে এর অস্তিত্ব লক্ষিত হয়ে থাকে। পদার্থটা রেডিওষ্ট্রল নামেও পরিচিত।

ক্যালামাইন — আকরিক জিঙ্ক সিলিকেট (হাইড্রাস), H_2ZnSiO_5 ; এই খনিজ থেকেই প্রধানতঃ জিঙ্ক ↑, অর্থাৎ দস্তা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। কখন কখন জিঙ্ক কার্বনেটকেও

($ZnCO_3$) ক্যালামাইন বলে এবং এই নামে জিনিসটা কোন কোন ঔষধের মূল্যে ব্যবহৃত হয়।

ক্যাটালেপ্সি — যে রোগে জীবদেহ সহসা অসাড় ও নিশ্চল হয়ে পড়ে। বাকশক্তি লোপ পায়, কিন্তু চেতনা হারায় না। প্রধানতঃ ঐচ্ছিক স্নায়ু-তন্ত্রের (মোটর নার্ভ ↑) সাময়িক বিকলতাই হলো এ-রোগের কারণ; স্বয়ংক্রিয় স্নায়ুতন্ত্র (ভলান্টারি নার্ভ) কায়করী থাকায় রোগী সব দেখে ও বোঝে, কিন্তু কোন অঙ্গ-সঞ্চালন বা কর্মোত্তম থাকে না। আচমকা প্রচণ্ড ক্রোধ বা ভীতি উদ্বেকের ফলে ব্যক্তিবিশেষের এরূপ হতে পারে।

ক্যাটাকোরিসিস — কোলয়েডাল ↑ সলুসনের মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহের ফলে ক্যাথোড ↑ প্রেট, অর্থাৎ ঋণতড়িৎ-দ্বারের দিকে ধন-তড়িৎবিষ্ট কোলয়েড কণিকাগুলোর (ক্যাট আয়ন ↑) যে গতিশীলতা সৃষ্টি হয়। কোলয়েড কণিকার এরূপ সঞ্চরণ-প্রবণতাকেই বলে ক্যা. স.। (ইলেক্ট্রোফরিসিস ↑)

ক্যাটার্যাক্ট — চোখের 'ছানি', রোগ বিশেষ; সাধারণতঃ বার্ধক্য হেতু অক্ষি-ভারকার উপরে যে অনচ্ছ পর্দা পড়ে দৃষ্টি বাপ্সা হয়ে যায়।

ক্যাটালেপ্সি — স্নায়ু-রোগ বিশেষ, যাতে রোগীর মানসিক অস্থিরতা ও চেতনা বিলুপ্ত হয় এবং দেহের মাংস-পেশী শক্ত হয়ে পড়ে। এরূপ অবস্থায় অনেক সময় রোগীকে মৃত বলে ভুল

হয়। সহসা সাময়িকভাবে স্নায়বিক বিপর্যয়ই এ-রোগের কারণ; এটা প্রকৃতপক্ষে মৃগী (এপিলেপসি ↑) রোগেরই একটা বিশেষ অবস্থা।

ক্যাটাবোলিজম— আংশিক যেটা-বলিজম ↑; জটিল গঠনের ভুক্ত-দ্রব্যাদি দেহান্তান্তরে যে বিশেষ প্রক্রিয়ায় ভেঙ্গে বিভিন্ন সরল গঠনের রাসায়নিক পদার্থে পরিণত হয়ে দেহ-কোষগুলিকে পুষ্টি-রস সরবরাহ করে এবং দেহে তাপের উদ্ভব হয়।

ক্যাঙ্কারাইডিস— এক প্রকার কীটের দেহ-নিঃসৃত ভেবজ গুণ-সম্পন্ন জৈব পদার্থবিশেষ। কেশতৈলে ব্যবহৃত হয়; গাঢ়চর্ম রঙিন করতেও এর ব্যবহার আছে। সাধারণতঃ এই শ্রেণীর কীট স্পেনদেশেই দেখা যায়; লম্বায় এরা সচরাচর প্রায় আধ ইঞ্চি হয়ে থাকে।

ক্যাভেন্ডিস, হেনরি— ব্রিটিশ বিজ্ঞানী, জন্ম 1731 খৃঃ, মৃত্যু 1810 খৃঃ। লর্ড বংশীয় ধনী সন্তান, বৈজ্ঞানিক গবেষণায় কালান্তিপাত। বায়ু ও জলের উপাদানগত আয়তনিক বিশ্লেষণ এবং হাইড্রোজেন প্রভৃতি গ্যাসের রাসায়নিক তথ্যাদি সম্পর্কে গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা। তড়িৎ ও তাপ সম্পর্কে বিবিধ তথ্য আবিষ্কার। পৃথিবীর ওজন নির্ধারণের জগৎ-ভূগোলকের গুরুত্ব (ডেনসিটি ↑) আবিষ্কারের উদ্দেশ্যে এক সুবিখ্যাত পরীক্ষার জগৎ সমধিক খ্যাতি—

পৃথিবীর গড় গুরুত্ব 5'52 নির্ধারণ। বিপুল সম্পত্তি বৈজ্ঞানিক গবেষণার উন্নতির উদ্দেশ্যে দান— এই অর্থে পরে কেশ্বিজ্ঞে সুপ্রসিদ্ধ 'ক্যাভেন্ডিস লেবরেটরি' স্থাপিত।

ক্যান্সার— কর্পূর; উদ্ভিজ্জ উদ্যায়ী কঠিন পদার্থ। রাসায়নিক গঠন $C_{10}H_{16}O$; বিশেষ একটা গন্ধ-যুক্ত সাদা ফটিকাকার যৌগিক। বিশেষ এক শ্রেণীর উদ্ভিদের কাঠ, ডালপালা ও শিকড় থেকে উর্ধ্বপাতন (সারিয়েসন ↑) প্রক্রিয়ায় পাওয়া যায়। কৃত্রিম সেলুলোজ ↑ তৈরী ও অত্যন্ত বিভিন্ন শিল্পে ব্যবহৃত হয়। ইদানিং রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় কৃত্রিম কর্পূর তৈরী করাও সম্ভব হয়েছে।

ক্যারোটিন— স্বভাবজাত জৈব রাসায়নিক পদার্থ বিশেষ; 'ভিটামিন-এ' নামে পরিচিত। লালচে বর্ণের অতি ক্ষুদ্র ফটিকাকার পদার্থ। উদ্ভিদের সবুজ-কণা (পত্র-হরিৎ বা ক্লোরোফিল ↑) সংগঠনের সহায়ক উপাদান। টাটকা শাক-সজি, ফলমূল ও মাখনে অতি সূক্ষ্ম পরিমাণে পাওয়া যায়।

কোপার্নিকাস— পোল্যান্ডে জন্ম 1473 খৃঃ, মৃত্যু 1543 খৃঃ। শিক্ষা ইটালিতে, পেশায় ছিলেন ধর্মযাজক; প্রখ্যাত দার্শনিক ও জ্যোতিষবিদ। 'সূর্যকেন্দ্রিক মৌরবগৎ' মতবাদের প্রবর্তক। বাইবেলে উল্লিখিত পৃথিবী-কেন্দ্রিক বিশ্বের ভ্রান্ত মতবাদ খণ্ডন;

বাইবেলের ভুল প্রতিপাদনের অন্ত
লাহুনা ভোগ। পৃথিবীর আর্থিক ও
বাহ্যিক গতি বিষয়ক যুগান্তকারী
তথ্য আবিষ্কার। ছয় খণ্ডে বিভক্ত
জ্যোতির্বিজ্ঞানের পাণ্ডিত্যপূর্ণ বিরাট
গ্রন্থ রচনায় অমর কীর্তি।

কুষ্ঠ্যাল — কেলাস; ফটিক; কঠিন
পদার্থের কোন সুনির্দিষ্ট জ্যামিতিক
আকারের দানা। বিশুদ্ধ অবস্থায়
তরলায়িত বা দ্রবিত প্রায় সব
রাসায়নিক পদার্থই বিশেষ ব্যবস্থায়
একরূপ নির্দিষ্ট সংখ্যক তলবিশিষ্ট
কেলাসের আকারে জমে। তলের
সংখ্যা ও আকার-আকৃতির বিভিন্নতা
অনুসারে কুষ্ঠ্যাল নানা রকমের হয়;
যেমন, কিউবিক (সমচতুষ্কোণ ষড়তল)
পিরামিডিয়াল (ত্রিকোণ গন্থজাকার),
প্রিজমেটিক (ত্রি-শিরা), মনোক্লিনিক
(সূক্ষ্ম কাঠির মত), হেক্সাগনাল ↑,
টেট্রাগনাল ইত্যাদি।

কুষ্ঠ্যালিজেনস — ফটিকীকরণ, বা
কেলাসন পদ্ধতি; পদার্থের কেলাস
গঠনের রাসায়নিক প্রক্রিয়া। বিশুদ্ধ
রাসায়নিক পদার্থকে তরলায়িত, বা
পরিপূর্ণ দ্রবিত অবস্থায় উত্তপ্ত করে
সহসা ঠাণ্ডা করলে বা তার মধ্যে
সামান্য কিছু দানা ফেলে দিলে কেলা-
সন প্রক্রিয়া আরম্ভ হয় এবং ধীরে
ধীরে সবটা কেলাসিত হয়ে পড়ে।
বিভিন্ন পদার্থের কেলাস বিভিন্ন
আকারের হয়ে থাকে (কুষ্ঠ্যাল ↑)।
কোন-কোন পদার্থের কেলাস আবার

দ্রাবক জলের নির্দিষ্ট সংখ্যক অণু নিয়ে
গঠিত হয়। কেলাসের সংগঠক এই
জলকে বলে ‘ওয়াটার অব কুষ্ঠ্যা-
লিজেনস’ ↑, বাংলায় কেলাস-জল;
যেমন, ফিটকারি বা অ্যালামে ↑
থাকে 24-টি জলীয় অণু; তুঁতে বা
‘কপার সালফেট’ কুষ্ঠ্যালে 5 টি;
হিরাকস অর্থাৎ ‘ফেরাস সালফেট’
(গ্রীন ভিট্রিয়ল ↑) কুষ্ঠ্যালে 7-টি
জলীয় অণু থাকে।

কুষ্ঠ্যালোগ্রাফি — কেলাসন বিজ্ঞা;
বিভিন্ন রাসায়নিক পদার্থের বিভিন্ন
আকারের কেলাসের গঠন-বৈচিত্র্য
জ্যামিতিক আকৃতি, রাসায়নিক
ধর্ম ও গুণাগুণ প্রভৃতি সম্পর্কীয়
বিজ্ঞান। কেলাসের একরূপ সব বিভিন্ন
বৈশিষ্ট্য লক্ষ্য করে বিভিন্ন পদার্থের
রাসায়নিক পরিচয় ও গুণাগুণ
অনেকটা নিতুলভাবে জানা যায়।

কৃষ্ণান, ডাঃ কে. এস — খ্যাতনামা
ভারতীয় পদার্থ-বিজ্ঞানী, মাদ্রাজে
জন্ম 1898 খৃঃ, অত্যাঁপি (1960 খৃঃ)
জীবিত। মাদ্রাজ বিশ্ববিদ্যালয়ের
এম. এস-সি, এবং পরে ডি. এস-সি।
কলিকাতায় ‘ইণ্ডিয়ান অ্যাসো-
সিয়েশন ফর দি কান্টিনেভেন্স অব
সায়েন্স’ প্রতিষ্ঠানে গবেষণা-স্মার
সি. ভি. রামনের ↑ একান্ত সহযোগী
এবং ‘রায়ন একেডে’ ↑ আবিষ্কারের
কাজে তাঁহার ঘনিষ্ট সহায়ক।
রয়্যাল সোসাইটির ফেলো (এফ.
আর. এস) 1940 খৃঃ; ভারতীয়

সায়ন্স কংগ্রেসের সভাপতি 1948 খৃঃ। পদার্থবিজ্ঞানের বিভিন্ন শাখায় নানা মৌলিক গবেষণার জন্তে বিপুল খ্যাতি ও আন্তর্জাতিক স্বীকৃতি।

ক্রাউন গ্লাস — অধিকতর তাপমহ এক জাতীয় উৎকৃষ্ট কাচ (গ্লাস ↑), সাধারণ সোডা গ্লাসের ↑ মত সহজে ভাঙে না, বা অধিক তাপেও গলে না। ইলেকট্রিক বাল্ব ও রসায়ন-গারের যন্ত্রপাতি তৈরী করতে এই শ্রেণীর কাচ ব্যবহৃত হয়।

ক্রায়োলাইট — সোডিয়াম অ্যালুমিনিয়াম ফ্লোরাইড, Na_3AlF_6 ; খনিজ পদার্থ। অ্যালুমিনিয়াম ↑ ধাতু সাধারণতঃ এই খনিজ থেকেই নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

ক্রিম অব টার্টার — পোটাসিয়াম হাইড্রোজেন টার্টারেট, $\text{COOK} \cdot (\text{CHOH})_3 \cdot \text{COOH}$, নামক রাসায়নিক পদার্থের বিশেষ নাম। প্রায় অস্রাব্য সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ; মৃদু প্রস্তুতকালে (আর্গল ↑) পাত্রের গায়ে স্বাভাবিক প্রক্রিয়ায়ই জমে। বেকিং পাউডারের ↑ একটা প্রয়োজনীয় উপাদান।

ক্রিটিক্যাল অ্যাক্সল — কোন ঘন পদার্থের (যেমন, কাঁচ) মধ্য দিয়ে আলোকরশ্মি অপেক্ষাকৃত হালকা পদার্থের (যেমন, বায়ু) মধ্যে প্রবেশ করার সময়ে ওই আলোকরশ্মি দুই মাধ্যমের সাধারণ-তলে যে আপতন-কোণ (অ্যাক্সেল অব ইন্সিডেন্স,

রিফ্লেক্সন ↑) সৃষ্টি করবে তা যদি একটা নির্দিষ্ট ডিগ্রি পরিমাণের বেশী হয়, তাহলে ওই আলোক-রশ্মি হালকা পদার্থে (বায়ুতে) আর



প্রতিসরিত (রিফ্রাক্সন ↑) হয় না, সাধারণ-তল থেকে প্রতিফলিত

ক্রিটিক্যাল অ্যাক্সল হয়ে পুনরায় ঘন পদার্থেই ফিরে আসে। আলোক-রশ্মির এরূপ প্রতিফলনকে বলে **ইন্টারন্যাল রিফ্লেক্সন** বা আভ্যন্তরীণ প্রতিফলন। আর ওই নির্দিষ্ট ডিগ্রি-পরিমাপের আপতন-কোণকে বলা হয় ওই পদার্থের ক্রিটিক্যাল অ্যাক্সল। সাধারণ কাঁচের এই ক্রিটিক্যাল অ্যাক্সল হলো 42° ডিগ্রি।

ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচার — যে সর্বনিম্ন তাপমাত্রায় পৌছালে কোন গ্যাসকে একটা নির্দিষ্ট চাপ (ক্রিটিক্যাল প্রেসার ↑) প্রয়োগ করেই তরল করা সম্ভব হয়। ওই তাপ-মাত্রার উর্দ্ধে কেবলমাত্র চাপের পরিমাণ বাড়িয়েই কোন গ্যাস কখন তরল করা সম্ভব হয় না।

ক্রিটিক্যাল প্রেসার — কোন গ্যাসীয় পদার্থ তার নির্দিষ্ট ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচারের ↑ উষ্ণতা বা তাপ-মাত্রায় উপনীত হলে যে-পরিমাণ চাপ প্রয়োগের ফলে তাকে তরল

করা সম্ভব হয়। কোন গ্যাসকে তার এই ক্রি. টে, বা তার কম উত্তপ্ত অবস্থায় কেবলমাত্র চাপ বৃদ্ধি করেই তরল করা যেতে পারে; ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচারের অধিক উত্তপ্ত অবস্থায় অত্যধিক চাপ প্রয়োগ করেও কোন গ্যাসকে তরল করা সম্ভব হয় না।

ক্রিটিক্যাল ভেলসিটি — প্রতি সেকেন্ডে অন্ততঃ পক্ষে সাত মাইল (ঘণ্টায় প্রায় 25,000 মাইল) গতিবেগ দিতে পারলে কোন বস্তু পৃথিবীর মাধ্যাকর্ষণের টান প্রতিহত করে মহাশূন্যে চলে যেতে পারে। এই গতিবেগকে পাখিব বস্তুর ক্রিটিক্যাল ভেলসিটি বলে। (স্প্রুটনিক ↑, রকেট ↑)।

ক্রিপ টন — মোলিক নিষ্ক্রিয় গ্যাসীয় পদার্থ (রেয়ার গ্যাস ↑); পারমাণবিক ওজন 83.7, পারমাণবিক সংখ্যা 36; বায়ুমণ্ডলের প্রায় 10 লক্ষ ভাগে এক ভাগ মাত্র এই গ্যাস পাওয়া যায়। এর কোন রকম রাসায়নিক ক্রিয়াই নেই।

ক্রিপটল — কাদা মাটি, গ্রাফাইট ↑ ও কোয়ান্টামের ↑ একটা সংমিশ্রণের বিশেষ নাম। তড়িৎ-রোধক পদার্থ হিসেবে জিনিষ্টা ইলেকট্রিক ফার্নেসে (তড়িৎ চুল্লী) ব্যবহার করা হয়।

ক্রিয়োজোট — এক রকম পাংশু-বর্ণের তৈলাক্ত পদার্থ; আলকাতরা থেকে বাষ্পীকরণ (ডিস্টিলেশন ↑)

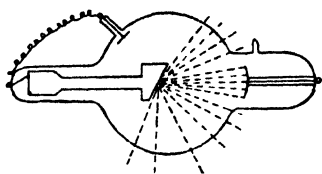
প্রক্রিয়ায় সাহায্যে পাওয়া যায়। এর মধ্যে ফিনল ↑ ও ক্রিসল ↑ নামক তরল রাসায়নিক পদার্থ মিশ্রিত থাকে। কাঠ থেকেও বিশেষ প্রক্রিয়ায় পদার্থটা কিছু বেয়োয়। কাঠ সংরক্ষণের জগ্রে এই ক্রিয়ো-জোট তেল মাখানো হয়। এর বীজাণু প্রতিরোধক (ডিস্ট্রি-ফেক্টং ↑) গুণও আছে। সাধারণ ফিনাইল ↑ তৈরী করতে ক্রিয়ো-জোট তেল ব্যবহৃত হয়।

ক্রিসল — আলকাতরা (কোলটার ↑) থেকে আংশিক-বাষ্পীকরণ (ফ্রাক-শাল ডিস্টিলেশন ↑) প্রক্রিয়ায় প্রাপ্ত বর্ণহীন তরল রাসায়নিক পদার্থ, $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4.\text{OH}$, একটি জীবাণুরোধক পদার্থ। 'লাইসল' ↑ নামক এন্টিসেপ্টিক ↑ ঔষধে ব্যবহৃত হয়। কোন কোন বিফোরক পদার্থ, প্রাণ্ডিক ↑ এবং কোন কোন রং তৈরী করতেও পদার্থটার ব্যবহার আছে। (ক্রিয়োজোট ↑)।

ক্রুক্স, স্যার উইলিয়াম — ব্রিটিশ পদার্থ-বিজ্ঞানী ও রাসায়নিক; জন্ম লণ্ডনে 1832 খৃঃ, মৃত্যু 1919 খৃঃ। পদার্থের তেজস্ক্রিয়তা (রেডিও অ্যাক্টিভিটি ↑) সম্পর্কে মূল্যবান গবেষণা। 'ক্রুক্স টিউব' ↑ নামক হাল্কা গ্যাসের মাধ্যমে তড়িৎ প্রবাহের ফলে বর্ণোজ্জ্বল আলোক বিকিরণের যন্ত্র উদ্ভাবন। থলিয়াম ↑

নামক মৌলিক ধাতু আবিষ্কারে সমধিক প্রসিদ্ধি।

কুক্স টিউব — অতি সামান্য বায়ু-চাপবিশিষ্ট (প্রায় বায়ুশূন্য) একটি বিশেষ আকারের কাঁচনলের মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহ চালালে নলটি এক



বিশেষ ধরণের কুক্স টিউব

রকম হালকা সবুজ আলোকে উদ্ভাবিত হয়ে ওঠে। এ-থেকে তড়িৎ (ইলেকট্রন) সম্পর্কীয় বিশেষ তথ্যাদি জানা গেছে। বস্তুতঃ এটা এক ধরণের ‘ক্যাথোড-রে টিউব’ ↑ মাত্র। আবিষ্কারক বিজ্ঞানী কুক্সের নামানুসারে যন্ত্রটি পরিচিত হয়েছে। **কুক্স গ্যাস** — এক রকম বিশেষ কাঁচ, যা আলোক-রশ্মির পক্ষে স্বচ্ছ, কিন্তু তাপরশ্মির পক্ষে অনচ্ছ।

ক্রুসিফেরা — সপুষ্পক উদ্ভিদের বিশেষ এক শ্রেণীর নাম। এই শ্রেণীর উদ্ভিদের প্রত্যেকটি ফুলে মাত্র চারটি দল বা পাপড়ি থাকে।



ক্রুসিফেরা

ক্রোমিক অ্যাসিড — ক্রোমিয়াম ট্রাইঅক্সাইড জলে দ্রবীভূত করলে উৎপন্ন হয় (H_2CrO_4); এর বিভিন্ন

সল্টকে বলে **ক্রোমেট**। বিভিন্ন ক্রোমেট-সল্ট রং তৈরী করতে ও ফটোগ্রাফি শিল্পে ব্যবহৃত হয়। লেড-ক্রোমেটকে বলে **ক্রোম-ইয়োলো**; এটা এক রকম হলদে রং। আবার ক্রোম-অ্যালাম ↑ হলো ক্রোমিয়াম-পটাসিয়াম সালফেট সল্ট; যা রঞ্জন-শিল্পে ও চামড়া ট্যান করার কাজে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ক্রোমিয়াম — মৌলিক ধাতু, সাদা কঠিন পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Cr, পারমাণবিক ওজন 52.01, পারমাণবিক সংখ্যা 24; প্রাকৃতিক ক্রোম-আয়রন (ক্রোমাইট) থেকে নিষ্কাশিত হয়। মরিচা-হীন ইস্পাত তৈরী করতে এবং ক্রোমিয়াম প্লেটিং-এর (ইলেকট্রোপ্লেটিং ↑) কাজে ধাতুটার যথেষ্ট প্রয়োজন হয়।

ক্রোমোসোম — জীবের দেহ-কোষের কেন্দ্রীণে অবস্থিত অতি ক্ষুদ্র ও সূক্ষ্ম সূত্রবৎ আণুবীক্ষণিক জৈব পদার্থ। কোন রং মেশালে জীব-কোষের একটা অংশ রং ধরে, বাকী অংশ বর্ণহীন থেকে যায়। এই বর্ণিন অংশকে বলা হয় **ক্রোম্যাটিন** ↑। কোন জীব-কোষ ভেঙ্গে ফেললে তার ওই ক্রোম্যাটিন অংশ কোষের কেন্দ্রীণস্থ সূক্ষ্ম কাঠির মত ক্রোমোসোমগুলোর গায়ে লেগে যায়। অণুবীক্ষণ যন্ত্রে এ-সব ব্যাপার নানা-ভাবে পরিষ্কার লক্ষ্য করা গেছে। বিভিন্ন শ্রেণীর উদ্ভিদ ও প্রাণীর

দেহ-কোষে বিভিন্ন সংখ্যক ক্রোমোসোম থাকে। মানুষের কোষে 48-টি মাত্র ক্রোমোসোম রয়েছে। এ-রকম বিভিন্ন প্রাণীর জৈবকোষে বিভিন্ন নির্দিষ্ট সংখ্যক ক্রোমোসোম থাকে; অর্থাৎ একই জাতীয় জীবের প্রত্যেকটি কোষে ক্রোমোসোমের সংখ্যা নির্দিষ্ট। এই ক্রোমোসোমের সংখ্যা ও গঠনের উপর জীবমাত্রেরই স্বাভাবিক প্রকৃতি, দোষ-গুণ প্রভৃতি নির্ভর করে (জিন ↑)।

ক্রোমোফিয়ার—সূর্যের বহির্ভাগের প্রদীপ্ত গ্যাসীয় স্তর। এই স্তর সূর্যের ফোটোস্ফিয়ার ↑ অংশকে বেঠেন করে আছে। সূর্য-গ্রহণের সময় দূরবীক্ষণ যন্ত্রের সাহায্যে সৌর গোলকের এই স্তরের উজ্জ্বল আলোকচ্ছটা পরিষ্কারভাবে লক্ষ্য করা সম্ভব হয়ে থাকে।

ক্রোম্যাটিন—জীবকোষের সংগঠক উপাদানের যে অংশ কোন কোন রং শোষণ করে রঞ্জিত হয়ে ওঠে, কিন্তু অবশিষ্ট অংশে কোন রং ধরে না। (ক্রোম মানে বর্ণ বা রং)

ক্রোম্যাটিক অ্যাবারসন—লেঙ্গের যে ক্রটির ফলে আলোকরশ্মি তার মাধ্যমে প্রতিসরিত (রিফ্রাকশন ↑) হয়ে একই বিন্দুতে (ফোকাস ↑) কেন্দ্রীভূত হয় না; বিভিন্ন বর্ণরশ্মি বিভিন্ন বিন্দুতে মিলিত বা কেন্দ্রীভূত হয়ে এক রকম মিশ্র বর্ণালীর (স্পেকট্রাম ↑) সৃষ্টি করে। এরূপ

লেঙ্গের ↑ মাধ্যমে দৃষ্ট বস্তু পরিষ্কার দেখা যায় না, বিভিন্ন বর্ণে ঝাপসা প্রতিভাত হয়। (অ্যাবারসন ↑ ও অ্যাক্রোমেটিক ↑)।

ক্রোম্যাটোগ্রাফি—রাসায়নিক বিশ্লেষণের একটা পদ্ধতি বিশেষ; যাতে বিভিন্ন রাসায়নিক পদার্থের জলীয় দ্রবণ ‘ফুলাস’ আর্থ ↑, অ্যালুমিনা ↑ প্রভৃতি শোষণক্ষম পদার্থের দীর্ঘ স্তরের মধ্য দিয়ে চালিত করা হয়। এই প্রক্রিয়ায় বিভিন্ন পদার্থের দ্রবণ ঐ শোষণস্তরের বিভিন্ন উচ্চতা বা দূরত্ব অবধি অগ্রসর হয়। এরূপ চলাচলের দ্রুততা ও গতি-প্রকৃতি লক্ষ্য করে বিভিন্ন গুণাগুণ-যায়ী বিভিন্ন পদার্থের অস্তিত্ব ও বৈশিষ্ট্য নিরূপণ করা যায়।

ক্রোনোমিটার—সময়-নিরূপক এক রকম যন্ত্র, বা ঘড়ি। সঠিক সময় নিরূপণের জগ্রে এই যন্ত্র আজকাল বিভিন্ন মান-মন্দিরে ও সমুদ্রগামী জাহাজে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ক্রোনোকোপ—সময়ের অতি ক্ষুদ্র ভগ্নাংশ (যেমন, সেকেন্ডের সহস্রাংশ) পর্যন্ত পরিমাপের একটা যন্ত্রবিশেষ। প্রধানতঃ এর কোণলটা হলো প্রতি সেকেন্ডে (সময়ের ভগ্নাংশ অনুসারে) প্রয়োজনীয় সংখ্যক স্পন্দন-বিশিষ্ট একটা টিউনিং-ফর্ক ↑ এমনভাবে স্পন্দিত করা হয় যাতে তার প্রতি স্পন্দনে একটা চাকার এক-একটা দাঁত ঘূরে যায় এবং এরফলে যান্ত্রিক

কৌশলে চলমান কাগজের উপরে সময়ের সূক্ষ্ম বিভাগের দাগ পড়ে।

ক্লিনিক — চিকিৎসাগার; যেখানে কোন রোগ নিরাময়ের জন্য ডাক্তারী পরামর্শ ও চিকিৎসার সাহায্য পাওয়া যায়।

ক্লিনিক্যাল থার্মোমিটার — 'ক্লিনিক্যাল' কথাটার অর্থ হলো শয্যাশায়ী রোগী সম্পর্কীয়। তাই, রোগীর দেহের তাপ নির্ধারণের ক্ষেত্রে বিশেষ ধরনের যে থার্মোমিটার ↑ বা 'তাপমান যন্ত্র' ব্যবহৃত হয় তাকে বলে ক্লি থা.। এর তাপমাত্রা ফারেনহাইট ↑ স্কেলে নিক্রুপিত হয়ে থাকে।

ক্লিনোমিটার — যে বিশেষ যন্ত্রের সাহায্যে পাহাড়-পর্বতের ঢালের কোণ মাপা হয়, অর্থাৎ সমতল ভূমি থেকে কতটা কোণে ঢালু হয়ে পাহাড়ের শীর্ষ উঠেছে তার পরিমাণ জানা যায়।

ক্লোর্যাল — বর্ণহীন, কটুগন্ধবিশিষ্ট এক প্রকার তৈলাক্ত রাসায়নিক পদার্থ, CCl_3CHO ; অ্যালকোহলের ↑ সঙ্গে ক্লোরিনের ↑ রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন হয়ে থাকে। ঘূমের ঔষধ (নার্কোটিক ↑) হিসেবে ব্যবহৃত হয়। সাদা ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। জলের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন পদার্থকে বলে 'ক্লোর্যাল হাইড্রেট'।

ক্লোরিন — মৌলিক গ্যাসীয় পদার্থ;

পারমাণবিক ওজন 35.457, পারমাণবিক সংখ্যা 17, সাংকেতিক চিহ্ন Cl; সবুজাভ হলুদে ভারী গ্যাস, খাস-রোধকারী তীব্র গন্ধবিশিষ্ট ও বিষাক্ত। এর বিভিন্ন রাসায়নিক যৌগিক পদার্থ পৃথিবীতে নানা আকারে প্রচুর ছড়ানো রয়েছে। সাধারণ লবণ হলো সোডিয়াম ক্লোরাইড, NaCl ; পৃথিবীর অধিকাংশ জিনিসেই কম-বেশী লবণ বিद्यমান। সমুদ্রের জলে প্রচুর লবণ দ্রবীভূত আছে (সি-ওয়াটার ↑)। হাইড্রোজেন ও ক্লোরিনের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন হয় হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড, HCl ; যার বিভিন্ন সল্ট হলো ক্লোরাইড। সোডিয়াম ক্লোরাইড-মিশ্রিত সমুদ্র-জল থেকে ই লে ক্লো লি সি স ↑ প্রক্রিয়ায় ক্লোরিন সহজে প্রস্তুত করা যায়। এই গ্যাসের সাহায্যে পানীয় জল জীবাণুমুক্ত করা হয়। বস্তাদি সাদা (ব্লিচিং ↑) করতে ও জীবাণু-নাশক পদার্থ (ব্লিচিং পাউডার ↑) প্রভৃতি তৈরীর কাজে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়।

ক্লোরেল — এক জাতীয় গাঢ় সবুজ জাওলা (অ্যালজি ↑)। সাম্প্রতিক পরীক্ষায় প্রমাণিত হয়েছে, এর মধ্যে মাল্ভের জীবনধারণের উপযোগী প্রোটিন, শর্করা, কার্বোহাইড্রেট, স্নেহ পদার্থ, ভিটামিন প্রভৃতি সব উপাদানই যথোপযুক্ত পরিমাণে

বর্তমান — পৃথিবীর খাত্ত-সমস্তায় সমাধানে বিপুল সম্ভাবনাপূর্ণ। জল ও স্থল সর্বত্র এর উৎপাদন সহজ-সাধ্য; এর স্বয়ংক্রিয়ভাবে কোষ-বিভাজন প্রক্রিয়ায় অতি দ্রুত বংশ বৃদ্ধি করে। কার্বন-ডাইঅক্সাইড ↑ আত্মীকরণের শক্তিও এদের অতি প্রবল; একত্রে সাবমেরিন ↑ ও রকেট ↑ অভিধানের আবরক কক্ষের বায়ুতে অক্সিজেনের সমতা রক্ষায় সমর্থ বলে পরীক্ষিত।

ক্লোরোকর্ম — বর্গহীন উদারী তরল পদার্থ; স্ফিষ্ট গন্ধযুক্ত; রাসায়নিক সূত্র CHCl_3 , 'টাইক্লোরো মিথেন'। অ্যানেষ্টেটিক ↑ শক্তির জগ্রে অস্ত্র-চিকিৎসার সময়ে এ-দিয়ে রোগীকে অহুভৃতিশূণ্য করে নেওয়া হয়।

ক্লোরো পি ক্রি ন — এক রকম তৈলাক্ত তরল রাসায়নিক পদার্থ, CCl_3NO_2 ; পিকিক ↑ অ্যাসিডের সঙ্গে ক্লোরিনের রাসায়নিক ক্রিয়ায় উৎপন্ন। মারাত্মক বিষাক্ত। উপযুক্ত পরিমাণে ও সাবধানে জীবাণুনাশক ও ছত্রাক-ধ্বংসী পদার্থ হিসেবে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

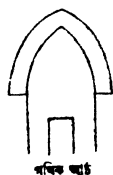
ক্লোরোকিল — পত্র-হরিৎ; উদ্ভিদের পত্রাদির কোষে সবুজবর্ণের যে অতি ক্ষুদ্র পদার্থ-কণিকা রয়েছে। আধুনিক পরীক্ষায় দেখা গেছে, উদ্ভিদের এই সবুজ-কণা, বা ক্লোরোকিল ছ-রকম — 'ক্লোরোকিল-এ' হরিদ্রাভ সবুজ বর্ণ; আর 'ক্লোরোকিল-বি' নীলাভ

সবুজ। সূর্য-কিরণের মাধ্যমে উদ্ভিদ এই ক্লোরোকিলের সাহায্যে শক্তি আহরণ করে; এবং বায়ুর কার্বন ডাইঅক্সাইড ও জলীয় বাষ্পের রাসায়নিক সংযোগ ঘটিয়ে শর্করা উৎপন্ন করে, অক্সিজেন বিমুক্ত হয়ে পুনরায় বাতাসে মিশে যায়। উদ্ভিদের এই রাসায়নিক প্রক্রিয়ায়, ক্লোরোকিল ক্যাটালিষ্টের ↑ কাজ করে মাত্র (ফটো-সিন্থেসিস ↑)।

ক্লোরোমাইসিটিন — ছত্রাক জাতীয় এক প্রকার জৈব পদার্থ থেকে নিঃসৃত জীবাণু-প্রতিরোধক পদার্থ। টাইফয়েড রোগে বিশেষ ফলপ্রসূ। দক্ষিণ আমেরিকায় এই জাতীয় ছত্রাক জন্মায়। এই ছত্রাক আজ কাল উপযুক্ত কৃত্রিম পরিবেশে রাসায়নাগারেই প্রচুর পরিমাণে উৎপাদিত হয়ে থাকে।

গ

গম্বিক টাইপ — ছাপার কাছে ব্যবহৃত, অধুনা অপ্রচলিত এক ধরনের ইংরেজী অক্ষর। একরূপ অক্ষর বিভিন্ন রেখা-বিয়্যাসে কারুকায়িত করা থাকে। গম্বিক আঁচ — স্বাস্থ্য গম্বজাকার ইমারতী গাঁথনির খিলান।



গনোকক্কাই — যে রোগ-জীবাণুর (ব্যাক্টেরিয়া ↑) আক্রমণে গনো-রিয়া নামক কুৎসিত ও কষ্টদায়ক যৌন-ব্যাধির সৃষ্টি হয়।

গয়টার — গলগণ্ড রোগ; প্রাণত: থাইরয়েড ↑ গ্রাণ্ডের ক্ষীতিজনিত রোগবিশেষ। ভুক্ত খাদ্যে যথোপযুক্ত পরিমাণে আয়োডিনের ↑ অভাবেই এ-রোগ হয়। (এক্সোথ্যালমিক গয়টার ↑)।

গল ব্লাডার — পিত্তাশয়। যকৃৎ (লিভার ↑) থেকে নিঃসৃত সবুজ বর্ণের পিত্তরস (বাইল ↑) খাদ্যের তৈলাক্ত অংশ পরিপাক সাহায্য করে। এই পিত্তরস লিভারের কাছে সংলগ্ন যে-থলিতে সঞ্চিত হয় তাকে



গল ব্লাডার

শাবীরবৃত্তে বলা হয় গল-ব্লাডার।

গলষ্টোন — পিত্তকোষে (গলব্লাডার ↑) সঞ্চিত প্রস্তুতকৃত কঠিন পদার্থ-পিণ্ড; পিত্তরসের (বাইল ↑) স্বাভাবিক বিক্রিয়ার গোলযোগে এ-গুলি সৃষ্টি হয়। কঠিন যন্ত্রণাদায়ক রোগ।

গাইগার কাউন্টার — যে যন্ত্রের সাহায্যে তেজস্ক্রিয় পদার্থ থেকে বিকিরিত রশ্মি (আল্ফা, বিটা ও গামা রশ্মি ↑), অথবা কস্মিক ↑ রশ্মির অস্তিত্ব এবং তাদের সং-গঠক ফোটন ↑ কণিকার সংখ্যা জানা যায়। মোটামুটি এ-যন্ত্রে থাকে

ধন-তড়িৎ প্রান্ত (অ্যানোড ↑) হিসাবে একটা সূক্ষ্ম ধাতব তার, থাকে বেটন করে থাকে ঋণ-তড়িৎদ্বার (ক্যাথোড ↑) হিসাবে একটা সম-অক্ষবিশিষ্ট ধাতব সিলিণ্ডার; সবসম্বন্ধ থাকে একটা গ্যাসীয় আধারে আবদ্ধ। ক্যাথোড ও অ্যানোডের মধ্যে প্রায় 1000 ভোল্ট ↑ তড়িৎ-বিভবের ব্যবধান রক্ষা করা হয়। তেজস্ক্রিয় পদার্থের বিকিরিত রশ্মির 'ফোটন' কণিকা-গুলি আয়নায়িত (আয়নাইজেশন ↑, আয়ন ↑) হয়ে তড়িৎ-প্রান্তদ্বয়ের ভোল্টেজের ↑ পরিবর্তন ঘটায় এবং যান্ত্রিক কৌশলে তা ধরা পড়ে। এর সাহায্যে আয়নায়িত ফোটনের সংখ্যাও নির্ধারিত হতে পারে।

গাউট — এক জাতীয় বাত রোগ। রক্তে ইউরিক ↑ অ্যাসিড মিশে তার দুই বিক্রিয়ায় দেহের বিভিন্ন অস্থি-সংযোগে ও মাংসপেশীতে ক্যাল-সিয়াম কার্বনেটের কঠিন স্তর জমে যায়, যার ফলে স্বাভাবিক রক্ত-সঞ্চালন-ক্রিয়া ব্যাহত হয়ে এ-রোগ জন্মে। স্থানীয় ব্যথা-বেদনা সহ এ-রোগে দেহের অংশ বিশেষের ক্ষীতি ঘটে ও সঞ্চালনে কষ্ট হয়।

গাটাপাচা — অনেকটা রাবারের মত এক প্রকার উদ্ভিজ্জ পদার্থ। মালয়ে উপমহাদেশের উদ্ভিদের রস (ল্যাটেক্স ↑) থেকে গাটাপাচা তৈরী হয়ে থাকে। অত্যন্ত দৃঢ়

পদার্থ ; তড়িৎ-রোধক পদার্থ হিসেবে অনেক সময় বৈদ্যুতিক তারে ও যন্ত্রাদিতে এর আবরণ দেওয়া হয়।

গান কটন — নাইট্রোসেলুলোজ ↑ , বা সেলুলোজ-নাইট্রেট। অতি উগ্র বিস্ফোরক পদার্থ। তুলা, কাঠের আস প্রভৃতি সেলুলোজ ↑ জাতীয় পদার্থের উপর নাইট্রিক অ্যাসিডের রাসায়নিক বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয়।

গান পাউডার—পটাসিয়াম নাইট্রেট (সল্ট পিটার ↑), গন্ধক ও কয়লার গুড়ার সংমিশ্রণে তৈরী একটি বিস্ফোরক পদার্থ। এই বারুদে আগুন দিলে, বা আঘাত-জনিত উত্তাপে অতি দ্রুত বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়া সংঘটিত হয়, যার ফলে বিস্ফোরণ ঘটে, এবং সহসা প্রচুর গ্যাস ও ধূম জন্মায়। কামান-বন্দুকের আবদ্ধ খোলের মধ্যে এরূপ বিস্ফোরণের ফলেই প্রচণ্ড শব্দ হয় ও উৎপন্ন গ্যাসের চাপে গোলা-গোলি দ্রুত বেগে ছুটে বেরোয়।

গান মেটাল—তামা, দস্তা (জিঙ্ক ↑) ও টিনের সংমিশ্রণে প্রস্তুত একটা সংকর ধাতু। সামান্য নীলাভ ধূসর বর্ণের এক প্রকার ব্রোঞ্জ ↑ , এর মধ্যে প্রায় 90% তামা, 6 থেকে 8 % টিন এবং 2 থেকে 4 % দস্তা সংমিশ্রিত থাকে।

গাম অ্যারাবিক — অ্যাকেসিয়া নামক এক রকম উদ্ভিদের বিশুদ্ধ

রস ; সাধারণ গঁদের আঠা। আঠা হিসেবে ব্যবহৃত হয়, ঔষধেও লাগে। প্রকৃতিতে আরও নানারকম গাম আছে ; সবই উদ্ভিজ্জ পদার্থ।

গামা-আয়রন — অত্যধিক তাপ-সহনশীল এক রকম (ইস্পাত) লোহা, যাকে **অষ্টেনাইট**-ও বলা হয়। সামান্য কার্বন, নিকেল ↑, ম্যাঙ্গানিজ ↑ প্রভৃতি মিশিয়ে সাধারণ লোহাকে এরূপ বিশেষ ষ্টিল ↑ বা ইস্পাতে পরিণত করা হয়। আবার বিশেষ কঠিন এক রকম ত্রাস ↑, বা পিতলকে বলে গামা-ত্রাস।

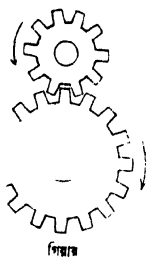
গামা-রে — গামা রশ্মি ; বিভিন্ন স্বয়ংপ্রভ (রে ডি ও-অ্যাক্টিভ ↑) পদার্থ থেকে যে বিশেষ এক শ্রেণীর অতি সূক্ষ্ম তেজ-রশ্মি তরঙ্গাকারে বিচ্ছুরিত হয়। এই রশ্মি এক্স-রশ্মির ↑ অল্পরূপ, কিন্তু তরঙ্গদৈর্ঘ্য আরও কম। এটা প্রকৃত পক্ষে তড়িৎ-চৌম্বকীয় এক বিশেষ তরঙ্গ মাত্র। রেডিও-অ্যাক্টিভ পদার্থ থেকে ইলেকট্রনের



তরঙ্গদ্বারা (বিটারশ্মি ↑) বিচ্ছুরণের সঙ্গে সঙ্গে এই গামা-তরঙ্গেরও সৃষ্টি হয়। গামা-রশ্মি খুব মোটা ধাতব বাধাও ভেদ করে যেতে পারে, কিন্তু দু-মাইলের অধিক বায়ুস্তর ভেদ করে যেতে পারে না। এই রশ্মি প্রাণিদেহের রক্ত-উৎপাদক কোষ

নষ্ট করে ফেলে; কাজেই প্রাণীদের পক্ষে এটা বিশেষ মারাত্মক।

গিয়ার — যন্ত্রাদিতে ব্যবহৃত দাঁত-কাটা চাকাকে বলে গিয়ার-হুইল। এরূপ বিভিন্ন চাকার পরস্পর সন্নিবেশকে বলে গিয়ার। ইঞ্জিনের যান্ত্রিক বেগশক্তি স্থির থাকলেও একটা গিয়ার-হুইল ঘুরিয়ে সংশ্লিষ্ট বিভিন্ন



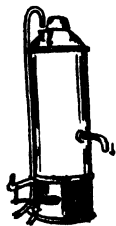
গিয়ার

চাকার সংযোগ কমিয়ে-বা ডিয়ে যন্ত্রের সামগ্রিক গতি-বেগের হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটানো যায়। মোটরে থাকে গিয়ার-বক্স, যার মধ্যে বিভিন্ন

মাপের গিয়ার সন্নিবিষ্ট থাকে।

গেইজার—(1) উষ্ণ-প্রস্রবণ; ভূগর্ভ থেকে স্বভাবতঃ গরম জলের যে ধারা উৎসারিত হয়। (2) যে যন্ত্রে প্রবিষ্ট জল বিশেষ ব্যবস্থায় প্রায় সঙ্গে সঙ্গে উত্তপ্ত হয়ে নল-পথে বেরিয়ে আসে।

শীতপ্রধান দেশে এরূপ যন্ত্র স্থানের ঘরে ব্যবহৃত হয়। যন্ত্রের উপর দিকের নলপথে জল প্রবেশ করে। সেই জল



গেইজার যন্ত্র

অভ্যন্তরস্থ অনেক-গুলো উত্তপ্ত চাকতির উপর দিয়ে গড়িয়ে নাযে। এভাবে জল গরম হয়ে

নীচের নলপথে বেরিয়ে আসে। যন্ত্রটার নিম্নভাগে গ্যাসের উদান জ্বালানো থাকে, তার উত্তাপে ভিতরের ওই চাকতিগুলো উত্তপ্ত হয়ে থাকে।

গেজ — পরিমাপক যন্ত্র; যেমন— পেট্রল-গেজ, প্রেসার-গেজ ইত্যাদি। আবার সৰু তারের ব্যাস নিখুঁত-



সাইক্লোমিটার গেজ

ভাবে মাপবার জগে 'মা ই ক্রো মি টা র গেজ' না ম ক যন্ত্র (প্রদত্ত চিত্র ↑) ব্যবহৃত হয়। রেল-লাইনের দুটা রেলের মাঝে 7 ফুট ব্যবধান

থাকলে বলে ব্রড-গেজ এবং 3 ফুট 6 ইঞ্চি ব্যবধান থাকলে বলে স্ট্যান্ডার্ড-গেজ লাইন।

গে-লুসাক, লুই জোসেফ — ফরাসী পদার্থ-বিজ্ঞানী, জন্ম 1778 খৃঃ, মৃত্যু 1850 খৃষ্টাব্দ। বিভিন্ন রাসায়নিক গবেষণায়ই কিন্তু সমধিক প্রসিদ্ধি-আয়োড়িনের ↑ রাসায়নিক ধর্মাদি নির্ণয়, সালফিউরিক (H_2SO_4) ও অক্স্যালিক $[(COOH)_2 \cdot 2H_2O]$ অ্যাসিড তৈরীর নূতন প্রণালী উদ্ভাবন; রাসায়নিক মিলনে বিভিন্ন গ্যাসীয় সংমিশ্রণের আয়তনের পরিবর্তন বিষয়ক সূত্র (গে-লুসাক্স-ল ↑) প্রভৃতি আবিষ্কারে সবিশেষ খ্যাতি অর্জন।

গে-লুসাক্স-ল — বিভিন্ন গ্যাসের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন যৌগিক

পদার্থটাও যদি গ্যাসীয় হয়, তবে ওই উৎপন্ন গ্যাসের আয়তন হবে উৎপাদক গ্যাস দুটির আয়তনের আনুপাতিক। এই নিয়ম অনুযায়ী এক ঘন ফুট অক্সিজেন ও দুই ঘন ফুট হাইড্রোজেনের মিলনে হবে দুই ঘন ফুট জলীয় বাষ্প। অবশ্য 100° সেন্টিগ্রেডের বেশী তাপে এই রাসায়নিক সংযোগ ঘটানো চাই; নতুবা উৎপন্ন পদার্থ গ্যাসীয় হবে না, হবে জল। আবার সর্বদা একই তাপ ও চাপে গ্যাসগুলোর আয়তন মাপতে হবে। ফরাসী বিজ্ঞানী গে-লুসাক \uparrow গ্যাসীয় বিক্রিয়ার এই সূত্র নির্ধারণ করেন।

গেস্‌লার টিউব — বিভিন্ন গ্যাসের মাধ্যমে তড়িৎ-প্রবাহের ফলে উৎপন্ন বিভিন্ন বর্ণের দীপ্তি এর যান্ত্রিক ব্যবস্থায় পরীক্ষা করা হয়। এটা একটা লম্বা কাচের-টিউব মাত্র। (অবশ্য এই কাচের টিউব বিভিন্ন আকৃতিরও হতে পারে) টিউবটা

থাকে প্রায় $\frac{1}{2}$ বায়ুশূন্য, সামান্য পরিমাণ কোন গ্যাসে পূর্ণ। ওর ভিতরে তড়িৎ-প্রবাহ চালালে আবদ্ধ গ্যাসের পরমাণুগুলো তড়িৎ-প্রবাহের ইলেকট্রন \uparrow কণিকার সংঘাতে প্রদীপ্ত হয়ে ওঠে। বিভিন্ন গ্যাসের মধ্যে এরকম দীপ্তি বিভিন্ন বর্ণ ও ওজ্জ্বল্য-বিশিষ্ট হয়ে থাকে।

গোল্ড — সোনা; মৌলিক ধাতু, পারমাণবিক ওজন 197.2, পারমাণবিক সংখ্যা 79, সাংকেতিক চিহ্ন Au, উজ্জ্বল হলদে নমনীয় পদার্থ। সহজেই একে পাত করে তারে পরিণত করা যায়; মরিচা ধরে না, কোন অ্যাসিডেও গলে না। কেবল 'অ্যাকোয়া রিজিয়া' \uparrow নামক মিশ্র অ্যাসিডে সোনা দ্রবীভূত হয়। পৃথিবীর কোন কোন স্থানে বিশুদ্ধ স্বর্ণ-রেণু পাওয়া যায়। আবার কোথাও বিভিন্ন ধাতব পদার্থ ও প্রস্তরাদির সঙ্গে মিশ্রিত অবিশুদ্ধ অবস্থায় থাকে। পূর্বে এরূপ অবিশুদ্ধ খনিজ প্রস্তর থেকে অ্যামালগাম \uparrow প্রক্রিয়ায় সোনা নিষ্কাশিত হতো। তামা বা রূপা মিশিয়ে সোনার ধাতু-সংকর তৈরী করা হয়, (কারেট \uparrow) এবং অপেক্ষাকৃত কঠিন বলে এ-দিয়ে স্বর্ণমুদ্রা ও অলঙ্কারাদি প্রস্তুত হয়। সোনার বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ ফটোগ্রাফির \uparrow কাজে ও ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

গোল্ড-লিফ ইলেকট্রোস্কোপ — ইলেকট্রোস্কোপ \uparrow ।

গোল্ডেন অয়েস্টমেন্ট — চক্ষুরোগের মলম বিশেষ; চর্বি বা ভেসেলিন \uparrow জাতীয় পদার্থে হলদে বর্ণের অতি বিশুদ্ধ 'পারদ ভস্ম' (মারকিউরিক অক্সাইড, Hg_2O) মিশিয়ে তৈরী করা হয়।

গ্যাংগুয়ে— বড় বড় নৌকা বা জাহাজে



আরো হ'ল
বা, তা থেকে
অবতরণের
সুবিধার জগে
সহজে স্থাপন
ও অপসার-
ণের যোগ্য

যে সিড়ির সেতু ব্যবহার করা হয়।

গ্যাংগ্রিন — নালি ঘা, অস্ত্রপ্রসারী
ক্ষত। জীবাণুর প্রকোপে রক্ত-চলা-
চল বন্ধ হয়ে স্থানীয় মাংস-কোষগুলি
(সেল ↑) মরে মরে ক্রমে ভিতরের
দিকে এগিয়ে এরূপ ক্ষতের সৃষ্টি
হয়। গ্যাস গ্যাংগ্রিন—যে নালি-
ঘায়ে বিশেষ জীবাণুর (ব্যাচিলাস ↑)
বিষ-ক্রিয়ায় দূষিত মাংসের অভ্যন্তরে
গ্যাস জন্মে ও মাংসপেশী বাজরা
হয়ে স্পঞ্জের মত হয়ে যায়।

গ্যামাক্সেন — বিশেষ এক প্রকার
আণবিক গঠন-বিশিষ্ট বেঞ্জিন-হেক্সা-
ক্লোরাইড ($H_2C_6Cl_6$) নামক
রাসায়নিক পদার্থের ব্যবহারিক
নাম। সাদা গুঁড়া আকারে পাওয়া
যায়; কীট-পতঙ্গ-নাশক বিশেষ
শক্তিশালী বিষাক্ত পদার্থ।

গ্যামিট — প্রজনন-কোষ; পুং বা স্ত্রী
জৈবকোষ, যাদের পরস্পর মিলনে
উদ্ভূত নতুন নতুন জীবকোষ ক্রমে
ক্রমে (ফিটাস ↑) পরিণত হয়।

গ্যামিটোসাইটস—যে সব জীবাণু-
কোষ উপযুক্ত পরিবেশে কোন জীবের

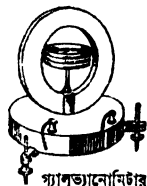
দেহে প্রজনন-কোষে রূপান্তরিত হয়;
যেমন—ম্যালেরিয়ার জীবাণু-কোষ
মশকের দ্বারা সংক্রামিত হয়ে মাহুঘের
রক্তে প্রজনন-কোষে রূপান্তরিত হয়
এবং বংশবৃদ্ধি ঘটায়।

গ্যালভ্যানাইজড আয়রন — জিঙ্ক
অর্থাৎ, দস্তার একটা পাতলা আবরণ
দেওয়া লোহার জিনিস। দস্তা
গলিয়ে তার মধ্যে (আ্যাসিডের
নাহাঘ্যে সুপরিষ্কৃত) লোহার জিনিস
ডুবিয়ে নিলেই এরূপ গ্যালভ্যানা-
ইজড হয়ে যায়, অর্থাৎ লোহার
উপরে দস্তার একটা পাতলা আবরণ
ধরে যায়। এই প্রক্রিয়াকে বলে
গ্যালভ্যানাইজিং। লোহায় মরিচা
ধরা বন্ধ করার জগে এরূপ প্রক্রিয়া
করা হয়। ঘরের চালার ঢেউ-টিন
এভাবে তৈরী হয়; প্রকৃতপক্ষে
জিনিসটা টিন ↑ নয়, জিঙ্কের ↑
পাতলা আস্তরণযুক্ত ঢেউ-তোলা
লোহার পাত মাত্র।

গ্যালভ্যানি, লুইগি — ইটালীয় জীব-
বিজ্ঞানী, বোলোন সহরে জন্ম
1737 খৃঃ, মৃত্যু 1798 খৃঃ। ছিলেন
শারীরবৃত্তের অধ্যাপক; ব্যাং-এর
দৈহিক গঠন সম্পর্কে গবেষণার
কালে 1762 খৃঃ জীবদেহে তড়িতের
অস্তিত্ব আবিষ্কারে অ বি স্ম রণীয়
কীৰ্তি। নামানুসারে জৈব তড়িৎ-প্রবাহ
'গ্যালভ্যানি প্রবাহ' নামে খ্যাত।

গ্যালভ্যানোমিটার — সা মা ত্ত
তড়িৎ-প্রবাহের অস্তিত্ব নির্দেশক

এক প্রকার বৈজ্ঞাতিক যন্ত্র। সাধারণ গ্যালভ্যানোমিটারে একটা বৃত্তাকার স্কেলের উপর একটা কাঁটা ঘুরে তড়িৎ-প্রবাহ নির্দেশ করে ; তড়িৎ-চুম্বকীয় শক্তির প্রভাবেই এরূপ হয়ে থাকে। বিশেষ



গ্যালভ্যানোমিটার

ধরণের গ্যালভ্যানোমিটারের চৌম্বক-ক্ষেত্রের মধ্যে আবার ওই সূক্ষ্ম কাঁটার সঙ্গে

সুদূর এক খান। দর্পণ ঝুলানো থাকে ; অতি সামান্য তড়িৎ-প্রবাহের ফলেও ওই দর্পণে প্রতিফলিত আলোকরশ্মি পরিবর্তিত কোণে ঘুরে অতি সামান্য তড়িৎের অস্তিত্বও জ্ঞাপন করতে পারে। গ্যালভ্যানোমিটারে তড়িৎ-শক্তির সামান্য প্রবাহ নির্দেশ করে মাত্র, অ্যাম্-মিটারের ↑ মত এ-দিয়ে সাধারণতঃ তড়িৎ-প্রবাহের পরিমাণ মাপা সম্ভব হয় না।

গ্যালাক্টোস — দুগ্ধ-শর্করার প্রধান উপাদান। প্রাণিদুগ্ধে বর্তমান মোট শর্করার (সুগার অব মিঙ্ক ↑) প্রায় অর্ধাংশ হলো এই গ্যালাক্টোস। মাকুষের মস্তিষ্কে ও উদ্ভিদেও এই রাসায়নিক পদার্থটা পাওয়া যায়।

গ্যালাক্সি — ছায়াপথ ; মহাশূণ্ডে অসংখ্য নক্ষত্র ও জ্যোতিষ্কমণ্ডলীর নিকট সমাবেশে গঠিত। এরূপ অগণিত গ্যালাক্সি মহাশূণ্ডে ইতস্ততঃ বিকিণ্ড রয়েছে। আমাদের সৌর

পরিবার ও দৃষ্ট নক্ষত্ররাজি এরূপ বিভিন্ন ছায়াপথের অন্তর্গত। এরূপ জ্যোতিষ্ক সমাবেশকে কখন কখন আবার ‘মিল্কি-ওয়ে’ও বলে।

গ্যালিলিও, গেলিলি — ইটালীয় বিজ্ঞানী ও জ্যোতিষবিদ ; অভূতপূর্ব প্রতিভাবান। ফ্লোরেন্সে জন্ম 1564 খৃঃ, মৃত্যু 1642 খৃঃ। পিসা বিশ্ব-বিদ্যালয়ে গণিতের অধ্যাপনা-কালে জ্যোতির্বিজ্ঞানে বৈপ্লবিক মতবাদের জন্ম কর্মচ্যুতি। পেডুয়া বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনাকালে বহু বৈজ্ঞানিক আবিষ্কার—গগন পর্যবেক্ষণের উপ-যোগী নতুন দূরবীক্ষণ যন্ত্র উদ্ভাবন, কোপারনিকাসের ↑ প্রবর্তিত সূর্য-কেন্দ্রিক বিশ্বের মতবাদ সমর্থন, বৃহ-স্পতি গ্রহের একাধিক উপগ্রহ, মৌর-কলঙ্ক, সূর্যের আবর্তন প্রভৃতি নতুন নতুন তথ্যাবিস্কার। পৃথিবী-কেন্দ্রিক বিশ্ব সম্বন্ধে বা ই বে লের উক্তির বিরুদ্ধতার অভিযোগে বন্ধ বয়সে রোমে পোপের আদেশে কারারুদ্ধ। প্রচলিত ধর্মভাবের অল্পরোধে ও বন্ধুবর্গের পরামর্শে অগত্যা সম্বন্ধে ‘সূর্যই পৃথিবীকে প্রদক্ষিণ করছে’ এই ভ্রান্ত মতে স্বীকৃতি দিয়ে নিষ্কৃতি ও স্বদেশে প্রত্যাবর্তন। শেষ জীবনে সম্পূর্ণ দৃষ্টিহীন।

পিসার গির্জায় দোলারমান বাতি লক্ষ্য করে ঘোবনেই দোলন-যন্ত্রের (পেণ্ডুলাম ↑) সূত্র আবিষ্কার। মাধ্যাকর্ষণ শক্তির কার্যকারিতা,

চৌম্বকশক্তির ব্যাখ্যা, তাপমান যন্ত্র সংস্কার প্রভৃতি বহু মূল্যবান অবদান। এক কথায় গ্যালিলিও ছিলেন মে-যুগের জ্ঞানধারার বহু অগ্রগামী প্রতিভা — বিজ্ঞানের ক্ষেত্রে এক বিরাট বিস্ময়।

গ্যালিলিও টেলিস্কোপ — সপ্তদশ শতাব্দীর প্রথম ভাগে ইটালীয় বিজ্ঞানী গ্যালিলিও \uparrow দূরবীক্ষণ যন্ত্র উদ্ভাবন করেন। মহাকাশে গ্রহ-নক্ষত্র পর্যবেক্ষণের জগ্রে গ্যালিলিও-র এই প্রাথমিক দূরবীক্ষণ যন্ত্রের আইপিসে \uparrow ব্যবহৃত হয়েছিল এক-খানা অবতল (কনকেভ \uparrow) লেন্স। একরূপ বিশেষ ধরণের আইপিস-যুক্ত টেলিস্কোপকে \uparrow বলা হয় গ্যালিলিও-টেলিস্কোপ।

গ্যালিক অ্যাসিড — ওক, চা প্রভৃতি উদ্ভিদ থেকে প্রাপ্ত একটা জৈব অ্যাসিড, $C_6H_5(OH)_2COOH$; চামড়া ট্যান করতে ও কালি তৈরীর কাজে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়। ওক, ওয়াটল, গরাণ প্রভৃতি গাছের ছালে ট্যানিক \uparrow অ্যাসিডের সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় গ্যালিক অ্যাসিডও কিছু পাওয়া যায়।

গ্যালিনা — খনিজ লেড-সালফাইড, PbS ; বাংলায় বলে সীসাজন; ভারী ফটোকাকার চক্চকে পদার্থ। বেশীর ভাগ সীসা এই খনিজ থেকেই নিষ্কাশিত হয়। এর মধ্যে কিছু রৌপ্যও মিশ্রিত থাকে।

গ্যালিয়াম — মৌলিক ধাতু; পারমাণবিক ওজন 69.72, পারমাণবিক সংখ্যা 31; প্রতীক চিহ্ন Ga; খনিজ দত্তার সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় পাওয়া যায়। সাদা নরম ধাতব পদার্থ। এর গলনাংক মাত্র 30° সেন্টিগ্রেড; কাজেই একে সাধারণতঃ পারার (মার্কারি \uparrow) মত তরল অবস্থায়ই দেখা যায়। আবিষ্কৃত হয় 1875 খৃঃ; অ্যালুমিনিয়ামের সমপর্ষায়ভুক্ত বলে ধাতুটা প্রথমে একা-অ্যালুমিনিয়াম \uparrow নামে পরিচিত ছিল।

গ্যালেন, ক্লডিয়াস — গ্রীস দেশীয় চিকিৎসক। সুনির্দিষ্ট জীবনকাল অজ্ঞাত; খৃষ্টীয় দ্বিতীয় শতকে রোম সম্রাট মার্কাস অরিলিয়াদের রাজত্বকালে আবির্ভাব। দেহের আভ্যন্তরীণ গঠন ও অস্থি-সংস্থান সম্পর্কে বৈজ্ঞানিক গবেষণার পথপ্রদর্শক। খ্যাতিতে মে-যুগের শ্রেষ্ঠ চিকিৎসা-বিজ্ঞানী হিপোক্রিটাসের \uparrow সমকক্ষ। রোগ ও নিদান সম্পর্কে প্রায় 500 গ্রন্থ রচনা; কতকগুলি অত্যাশি অল্লাস্ত বলে চিকিৎসা-জগতে স্বীকৃত।

গ্যাস — পদার্থের ত্রিবিধ অবস্থার অগতম অবস্থা (কঠিন, তরল ও গ্যাস)। গ্যাসীয় অবস্থায় পদার্থের অণুগুলির মধ্যে পারস্পরিক আকর্ষণ প্রায় থাকে না, কাজেই গ্যাস আবদ্ধ পাত্রের সর্বত্র ছড়িয়ে পড়ে। উপযুক্ত নিম্ন-উষ্ণতায় গ্যাস জমে প্রথমে তরল এবং পরে কঠিন অবস্থায়

রূপান্তরিত হয়; আবার উপযুক্ত তাপবৃদ্ধিতে কঠিন পদার্থকে প্রথমে তরল ও পরে গ্যাসে পরিণত করা যেতে পারে। এটা সাধারণ নিয়ম, ব্যতিক্রমও আছে। অনেক সময় কেবল তাপবৃদ্ধি করেও গ্যাসকে তরল করা যেতে পারে (ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচার \uparrow)।

গ্যাসের উষ্ণতা, চাপ ও আয়তনের পারস্পরিক সম্বন্ধ কতকগুলি নিয়ম বা সূত্রে বঁধা। গ্যাসীয় সূত্র : (1) **বয়েলের সূত্র** (বয়েলস-ল \uparrow) : উষ্ণতা একই রাখলে গ্যাসের আয়তন (V) তার উপরে প্রযুক্ত চাপের বিপরীত অল্পপাতে বাড়ে বা কমে; যেমন, চাপ (P) দ্বিগুণ করলে আয়তন (V) অর্ধেক হয়ে যায়। সূত্র (2) **চার্লসের সূত্র** (চার্লস ল \uparrow) : চাপ একই রাখলে যে কোন গ্যাসের 0° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় যে আয়তন থাকে প্রতি 1° সে. উষ্ণতা-বৃদ্ধিতে তার $1/273$ অংশ বর্ধিত হয়, অর্থাৎ (চাপ সমান রাখলে) নির্দিষ্ট পরিমাণ গ্যাসের আয়তন সর্বদা তার আয়তনোত্তর 1° উষ্ণতার সমানুপাতিক হয়ে থাকে। এ-সব নিয়ম অবশ্য কোন গ্যাসের পক্ষেই সর্বতোভাবে খাটে না; অনেকটা খাটে মাত্র অত্যধিক উষ্ণতায়। যে গ্যাসের বেলায় উক্ত গ্যাসীয় সূত্রগুলি সর্বাংশে খাটে বলে মনে করা হয়

তাকে বলে **পারফেক্ট বা আই-ডিয়াল গ্যাস**; বস্তুত: প্রকৃত ‘পারফেক্ট গ্যাস’ দুর্লভ।

গ্যাসীয় সংযোগ সম্পর্কে **গে-লুসাকের সূত্র** (গে লুসাকস-ল \uparrow) : বিভিন্ন মৌলিক গ্যাসের রাসায়নিক সংযোগে কোন গ্যাসীয় যৌগিক উৎপন্ন হলে একই চাপ ও উষ্ণতায় সংযোজক ও সংযোজিত গ্যাসগুলির আয়তন সর্বদা সরল অনুপাতিক হবে। এ সত্য পরে **অ্যাভোগেড্রোর প্রকল্প** (অ্যাভোগেড্রোস হাইপথেসিস \uparrow) থেকে সমর্থিত হয় : একই চাপ ও উষ্ণতায় সব গ্যাসেরই সমান আয়তনে সমসংখ্যক গ্যাসীয় অণু থাকে।

মৌলিক গ্যাস হলো হাইড্রোজেন, অক্সিজেন, নাইট্রোজেন, আর্গন প্রভৃতি;— যৌগিক গ্যাস হলো কার্বন-ডাইঅক্সাইড, মিথেন, হাইড্রোক্লোরিক \uparrow অ্যাসিড, কোল গ্যাস প্রভৃতি। সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় চাপ ও উষ্ণতায় যে সব পদার্থ গ্যাসীয় অবস্থায় থাকে তাদেরই গ্যাস বলা হয়, গ্যাস হলো পদার্থের একটা বিশেষ অবস্থা মাত্র। ক্লোরিন, ক্লোরিন প্রভৃতি মৌলিক গ্যাসগুলি বিষাক্ত; কোল-গ্যাস \uparrow , গ্যাসটার গ্যাস \uparrow প্রভৃতি যৌগিক গ্যাসগুলি দাহ্য বলে জ্বালানি হিসাবে ব্যবহৃত হয়। বায়ুমণ্ডলে অতি সামান্য পরিমাণে মিশ্রিত আর্গন, হিলিয়াম,

নিয়ন, জেনন ও ক্রিপ্টন নামক গ্যাসগুলিকে বলা হয় রেন্সার ↑ (দুর্লভ) গ্যাস।

গ্যাস ইঞ্জিন — এক বিশেষ ধরণের 'ইন্টারনাল কম্বাস্টন ইঞ্জিন' ↑ ; আবদ্ধ আধারে (সিলিন্ডারে) কোল-গ্যাস ↑ ও বায়ুর সংমিশ্রণে বিস্ফোরণ ঘটিয়ে তাতে উদ্ভূত গ্যাসীয় চাপশক্তির নিয়ন্ত্রণে এ-ইঞ্জিন চলে। 1870 খৃঃ কোল-গ্যাসের ↑ সাহায্যে প্রথম আবিষ্কৃত হয়। ক্রমে নানারূপ উন্নতি ঘটেছে — নিকোলাস অটো নামক এক যন্ত্রবিদ চার পর্যায়ে (4-Stroke) (অর্থাৎ গ্যাসীয় মিশ্রণের প্রতি বিস্ফোরণে ইঞ্জিনের পিস্টন চার বার ওঠা-নামা করে) বিশেষ গ্যাস-ইঞ্জিন উদ্ভাবন করেন। সর্বশেষে 1936 খৃঃ গ্যাস টার্বাইন ↑ চালিত ইঞ্জিন উদ্ভাবিত হয়।

গ্যাস কার্বন — কোল-গ্যাস ↑ উৎপাদনের জন্মে যে স্ববৃহৎ বক-যন্ত্রে (রেটট ↑) কয়লা চোলাই করা হয়, তার গায়ে এক বকম বিশুদ্ধ কার্বন (কয়লা) জমে যায়; একেই গ্যাস-কার্বন বলে। এরূপ বিশুদ্ধ কার্বন একটা উৎকৃষ্ট তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থ; এদিয়ে সাধারণতঃ বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদির ইলেকট্রোড ↑ তৈরী হয়।

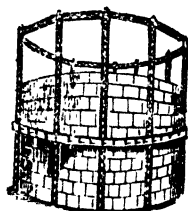
গ্যাস মাস্ক — গ্যাস-মুখোস; যুদ্ধক্ষেত্রে বিষাক্ত গ্যাস ও ধূম থেকে রক্ষা পাওয়ার জন্মে সৈনিকেরা যে

মুখোস পরে। শ্বাস-প্রশ্বাসের জন্মে এর ছিদ্র-পথে কার্বনের গুঁড়ার একটা স্তর ও তার গায়ে একটা ফিল্টার-প্যাড থাকে। এর ভিতর দিয়ে বায়ু চলাচল করতে পারে, কিন্তু ভারী বিষাক্ত গ্যাস ও ধূম আটকে যায়। বায়ু, কার্বন-মনক্সাইড, কোল গ্যাস ↑ প্রভৃতি হাল্কা বলে এতে তেমন আটকায় না। কেবল রাসায়নিক যুদ্ধের ভারী বিষাক্ত গ্যাসগুলো থেকেই এরূপ মাস্কের ব্যবহারকারীরা রক্ষা পায়।

গ্যাস ম্যাণ্টেল — গ্যাস লাইটে যে জালি আবরণটি; প্রদীপ হতে আলো দেয়। মিক্র জাতীয় সূতায় বোন; এই জালি প্রায় 99% থোরিয়াম অক্সাইড ও 1% সিরিয়াম অক্সাইডের সংমিশ্রণের প্রক্রিয়ায় অদাহ্য হয়ে পড়ে এবং এই দুটি ধাতব পদার্থের সূক্ষ্ম কণিকাগুলি প্রদীপ্ত হয়েই আলো ছড়ায়। বিশেষ প্রক্রিয়ার সাহায্যে জালিটাকে এরূপ অদাহ্য ও দীপ্তিফলক করা হয়ে থাকে।

গ্যাসোমিটার — গ্যাস-সরবরাহ কেন্দ্রে প্রচুর পরিমাণ গ্যাস সঞ্চয় ও সংরক্ষণের উপযোগী বিশেষ ধরণের এক বকম আধার। সাধারণ গ্যাসোমিটার হলো, ইট ও সিমেন্টের তৈরী প্রকাণ্ড পাতকুয়ার মত একটা জলপূর্ণ পাত্র, যার মধ্যে ধাতব পাত্রে-তৈরী একটা প্রকাণ্ড ড্রাম বসানো থাকে। উৎপাদিত

গ্যাসকে নলপথে ওই জলপূর্ণ পাতে প্রবেশ করালে জল অপসারিত হয়ে ড্রামের ভিতরে গ্যাস জমতে থাকে। আবার গ্যাসের চাপে ড্রামটা ক্রমে জলের উপরে ভেসে ওঠে।



সাধারণ গ্যাসোমিটার

সরবরাহ করা হয়। আবার গ্যাস বেরিয়ে যেতে ড্রামটা আবার ক্রমে ক্রমে জলে নিমজ্জিত হতে থাকে।

গ্যাসোলিন — খনিজ তৈল, পেট্রল, মোটর-স্পিরিট প্রভৃতির বিশেষ নাম। পেট্রোলিয়াম থেকে প্রাপ্ত বর্ণহীন উদ্বায়ী তরল পদার্থ।

গ্যাস্ট্রাইটিস — রোগ বিশেষ; পাকস্থলীর প্রদাহ। সাধারণতঃ অত্যধিক মত্তপান, বিশেষ গুরুপাক খাদ্যাদি ভোজনের অভ্যাস প্রভৃতি বিভিন্ন কারণে অনেকের এ-রোগ জন্মায়।

গ্যাস্ট্রোপোডা — শামুক জাতীয় যে



সব জীব দেহভ্যন্তরস্থ নরম এক রকম মাংসপেশী গ্যাস্ট্রোপোডা (শামুক) খোলসের মুখে বিস্তার করে চলাফেরা করে, এবং ওই মাংসপেশীর সাহায্যেই অবলম্বনস্থানে লেপটে থাকে।

গ্র্যাম — সি. জি. এস. সিস্টেমে পদার্থের ওজন পরিমাপের মৌলিক একক বিশেষ; 4° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড তাপে এক ঘন সেন্টিমিটার \uparrow বিশুদ্ধ জলের ওজনের প্রায় সমান। 1000 গ্র্যাম = 1 কিলোগ্রাম।

গ্র্যাম অ্যাটম — গ্র্যাম এককে মৌলিক পদার্থের পারমাণবিক ওজন; যেমন, গন্ধকের (সালফার \uparrow) গ্র্যাম-অ্যাটমিক ওয়েট \uparrow হলে 32.066 গ্র্যাম।

গ্র্যাম ইকুইভ্যালেন্ট — কোন মৌলিক পদার্থের যত গ্র্যামের \uparrow সঙ্গে এক গ্র্যাম হাইড্রোজেন, বা আট গ্র্যাম অক্সিজেনের রাসায়নিক মিলন ঘটতে পারে, সেই গ্র্যাম-সংখ্যাকে ঐ মৌলিক পদার্থের গ্রা.ই. বলে। একে ইকুইভ্যালেন্ট ওয়েট-ও বলা হয়।

গ্র্যাম-ক্যালোরি — এক গ্র্যাম \uparrow বিশুদ্ধ জলের উষ্ণতা 14.5° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড \uparrow থেকে 15.5° সেন্টিগ্রেডে উন্নীত করতে যতটা তাপ-শক্তির প্রয়োজন হয়। এটা তাপ-শক্তির একটা একক বিশেষ।

গ্র্যাম মলিকিউল — গ্র্যাম এককে কোন রাসায়নিক যৌগিক পদার্থের আণবিক ওজন। একে মোল-ও বলা হয়। যেমন, জলের মোল বা গ্র্যাম-মলিকিউল হলো 18 গ্র্যাম।

গ্যামিনিভোরাস — তৃণভোজী; যে সব প্রাণী ঘাস খেয়ে জীবন ধারণ

করে। 'গ্র্যামিনি' মানে ঘাস বা তৃণ।
গ্রানাইট — মোটা দানায়ুক্ত কঠিন এক শ্রেণীর প্রস্তর বিশেষ। এই শ্রেণীর ফেলস্পার ↑, কোয়ার্জ ↑ প্রভৃতি পাথরে সাধারণতঃ কিছু অভ (মাইকা ↑) মিশ্রিত থাকে। গ্রানাইট পাথরের ঘর্ষণে আগুন জলে ভেঙে; এ-জগ্রে একে সাধারণ কথায় বলে 'চকুমকি পাথর'।

গ্র্যাফাইট — কার্বন জাতীয় পদার্থ; কার্বনের একটা অ্যালোট্রোপ ↑। একে **ব্ল্যাক লেড** বা **প্লাস্টাগো**-ও বলে। আমরা থাকে লেড-পেন্সিল বলি তার শিষ্-গ্র্যাফাইটে তৈরী, লেড (সীসা) নয়। বৈদ্যুতিক যন্ত্রপাতি তৈরীর কাজে এর যথেষ্ট ব্যবহার আছে।

গ্রাউণ্ড স্পিড — প্রতিকূল বায়ু-প্রবাহের গতি প্রতিহত করে যে আপেক্ষিক গতিতে এরোপ্লেন উড়ে সঞ্চরণ করে; যেমন — প্রতিকূল বায়ুর গতি ঘণ্টায় 30 মাইল এবং এরোপ্লেনের নিজস্ব প্রকৃত গতি ঘণ্টায় 200 মাইল হলে তার গ্রা. স্পি. হবে ঘণ্টায় 170 মাইল।

গ্রাউণ্ড রে — যে-সব রেডিও-তরঙ্গ প্রেরক-যন্ত্র থেকে বেরিয়ে সোজাহুজি গ্রাহক-যন্ত্রে গিয়ে পৌঁছায়, প্রবাহের পথে উচ্চাকাশের বায়ুস্তরের কোথাও প্রতিফলিত হয়ে নিম্নদিকে দিক-পরিবর্তনের প্রয়োজন হয় না (হেভি-সাইড কেনেলি লেয়ার ↑)। নিকট-

বর্তী স্থানেই এরূপ বেতার-তরঙ্গ প্রেরণ করা সম্ভব। এরূপ বেতার-তরঙ্গকে **গ্রাউণ্ড ওয়েভ**-ও বলা হয়।
গ্র্যাভিটেশন — মাধ্যাকর্ষণ শক্তি। সকল বস্তুকেই পৃথিবী অবিরত তার কেন্দ্রের দিকে টানছে; পৃথিবীর এই আকর্ষণ-শক্তির ফলেই গাছের ফল মাটিতে পড়ে। একেই বলে 'ফোর্স অব গ্র্যাভিটি'; বাংলায়, মাধ্যাকর্ষণ শক্তি। কোন বস্তুর ওজন হলো তার উপরে পৃথিবীর এই টান বা মাধ্যাকর্ষণ-শক্তির পরিমাণ। কেবল পৃথিবী নয়, বস্তুতঃ বিশ্ব ব্রহ্মাণ্ডের সকল বস্তুই পরস্পর পরস্পরকে টানছে, একে বলা হয় অভিকর্ষণ শক্তি, বা 'ফোর্স অব গ্র্যাভিটেশন'। বিভিন্ন বস্তুর মধ্যে অভিকর্ষণ শক্তি সম্পর্কে বিজ্ঞানী নিউটনের সূত্র (ল অব গ্র্যাভিটেশন) হলো। এই যে, বিভিন্ন বস্তুর পারস্পরিক আকর্ষণ-শক্তির পরিমাণ তাদের বস্তুভর (মাস্ ↑) ও ব্যবধানের উপর নির্ভর করে; এবং তা তাদের পরস্পরের ভরের গুণফলের সমানুপাতিক, আর দূরত্বের বর্গফলের বিপরীত (ব্যস্ত) আনুপাতিক হয়ে থাকে।

গ্র্যাভিটেশনাল ইউনিট — গ্র্যাম ↑, পাউণ্ড ↑ প্রভৃতি হলো ওজন পরিমাপক একক; এগুলি বস্তুর ওজন (ওয়েট ↑), অর্থাৎ পৃথিবীর মাধ্যাকর্ষণের (ফোর্স অব গ্র্যাভিটি ↑) পরিমাণ বুঝায়। কাজেই এদের গ্রা.ই.

বলে। কিন্তু ডাইন ↑ এবং পাউ-
ণ্ডাল ↑ গ্রাভিটেশনাল ইউনিট
নয়; এর কারণ, শেখোক্তগুলি বস্তুর
ওজনের উপরে নির্ভরশীল নয়;
ভূ-তলে বা আকাশে, পৃথিবীতে বা
চাঁদে সর্বত্র এদের পরিমাণ সমান হবে।

গ্রাভিমেট্রিক অ্যানালিসিস —
মাত্রিক বিশ্লেষণ। কোন যৌগিক
পদার্থের রাসায়নিক বিশ্লেষণের যে
পদ্ধতিতে সংগঠক উপাদানগুলির
শতাংশিক ওজন-পরিমাণ নির্ধারিত
হয়। (অ্যানালিসিস ↑)।

গ্রাহাম বেল — প্রখ্যাত পদার্থ-
বিজ্ঞানী ও যন্ত্রবিদ; জন্ম স্কটল্যাণ্ডে
1847 খৃঃ, মৃত্যু 1922 খৃঃ। টেলি-
ফোন যন্ত্রের আবিষ্কার, মাত্র 29
বছর বয়সে 1876 খৃঃ 10 মে তারিখে
সর্ব প্রথম টেলিফোনের ↑ কৌশল
জনসমক্ষে প্রদর্শন করেন। বধিরদের
জ্ঞা অভিওমিটার যন্ত্র, ফোনো-
গ্রাফের ↑ রেকর্ড, ইণ্ডাকশন ব্যালাল
প্রভৃতি উদ্ভাবন; বোম্বমান সম্পর্কে
বিশেষ গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা।

গ্রাহামস ল অব ডিফিউসন —
ডিফিউসন মানে অণুপ্রবেশ; কোন
গ্যাসীয় (বা তরল) পদার্থ অপর
কোন গ্যাসীয় (বা তরল) পদার্থের
মধ্যে অণুপ্রবেশ হইলে পরস্পরের
ঘনত্বের সমতা সাধন করতে চায়—
গ্যাস ও তরল পদার্থের এই মিশ্রণ
বা অণুপ্রবেশের প্রবণতাকে বলে
'ডিফিউশন'। হাল্কা গ্যাস বায়ু-

মধ্যে অধিকতর বেগে অণুপ্রবেশ
করে, অর্থাৎ ছড়িয়ে যায়; কিন্তু
ভারী গ্যাস ছড়ায় ধীরে ধীরে। এ
সম্পর্কে গ্রাহামের সূত্র হলো : কোন
গ্যাসের মধ্যে অপর কোন গ্যাসের
অণুপ্রবেশের গতি হবে তার ঘনত্বের
বর্গমূলের সঙ্গে বিপরীত আনু-
পাতিক (ইন্ভার্স প্রোপোরশন ↑)
হারে; যেমন — অক্সিজেনের ঘনত্ব
(ডেনসিটি ↑) হাইড্রোজেনের 16
গুণ; সুতরাং অক্সিজেন হাইড্রো-
জেনের মধ্যে অণুপ্রবেশ হবে
হাইড্রোজেনের $(1/\sqrt{16} = 1/4)$
এক চতুর্থাংশ বেগে।

গ্রিক ফায়ার — জলের সংস্পর্শে
অগ্নি-উৎপাদক এক মিশ্রণ বিশেষ।
বিভিন্ন পদার্থের এক প্রকার
সংমিশ্রণ, যা প্রাচীন গ্রীকগণ নো-
বুদ্ধে ব্যবহার করতো। সংমিশ্রণট।
জলের সংস্পর্শ পেলেই জ্বলে উঠতো।
সম্ভবতঃ এটা গন্ধক, গ্রাপথা ↑, চুন
(কুইক লাইম ↑) প্রভৃতি মিশিয়ে
তৈরী করা হোত।

গ্রিন ভিট্রিয়ল — ফেরাস সালফেট;
লোহার সঙ্গে যুগ্ম সালফিউরিক ↑
অ্যাসিডের রাসায়নিক বিক্রিয়ায়
উৎপন্ন সালফেট সল্টের বিশেষ নাম।
সজল স্ফটিকাকার, সবুজ বর্ণ;
রাসায়নিক সূত্র $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$;
বাংলায় বলে 'হিরাকস'।

গ্রিনউইচ টাইম — আন্তর্জাতিক
প্রমাণ-কাল। পৃথিবীর আবর্তন-হেতু

ভূপৃষ্ঠের বিভিন্ন স্থানে বিভিন্ন স্থানীয় সময়ে সূর্যোদয় হয়। এর ফলে একই ঘড়িতে বিভিন্ন স্থানে বিভিন্ন সময় নির্দেশ করে। একজন্ম সারা পৃথিবীতে আবহুপাতিক সময় নির্ণয়ের উদ্দেশ্যে ইংলণ্ডের গ্রিনউইচ সহরের স্থানীয় সময়কে প্রামাণ্য (মূল) সময় (স্ট্যান্ডার্ড টাইম) ধরা হয়। গ্রিনউইচকে 0° লন্ডিচিউডে অবস্থিত বলে ধরা হয়েছে (প্রাইম মেরিডিয়ান \uparrow)। এই 'গ্রিনউইচ সময়' পেলে পৃথিবীর যে কোন স্থানের প্রামাণ্য সময় দ্রাঘিমার (লন্ডিচিউড \uparrow) ব্যবধান অনুযায়ী হিসাব করে বার করা যায়।

গ্রেন — ইংলণ্ডীয় ওজনের একক বিশেষ। এক পাউন্ডের \uparrow 7000 ভাগের এক ভাগ; = 0.0648 গ্রাম।

গ্রেট সার্কেল — কোন গোলকের কেন্দ্র ভেদ করে সমতলভাবে কেটে

ফেললে যে

বৃত্তের সৃষ্টি

হয়। ভূ-

গোলকের

গ্রেট সার্কেল

হলো বিষুব-

রৈখিক বৃত্ত

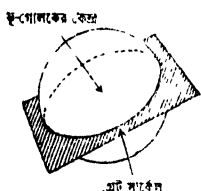
(ইকোয়েটর \uparrow), বা যে-কোন দ্রাঘিমা

ব্যবহার বৃত্তরেখা। ভূ-পৃষ্ঠের যে-কোন

গ্রেট সার্কেলের দুইটি বিন্দুর সংযোজক

সরল রেখা, অর্থাৎ তার আর্ক \uparrow -কে

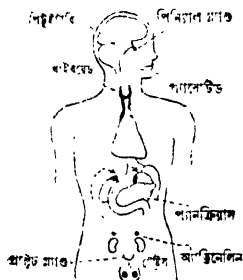
বলা হয় জিয়োডিসিক \uparrow লাইন।



গ্রেপ সুগার — গ্লুকোজ \uparrow ।

গ্লবাস সল্ট — সোডিয়াম সাল্ফেট; যাকে সাধারণভাবে সোডা-সাল্ফ বলে। ক্ষটিকাকার পদার্থ, রাসায়নিক হুত্র $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; (গ্রেটার অব ক্রিস্টালিজেশন \uparrow) একটা বিরেচক পদার্থ; জ্বালাপ হিসেবে ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়।

গ্যাণ্ড — গ্রন্থি; জীবের দেহাভ্যন্তরস্থ বিভিন্ন জৈব উপাদান, বা ক্ষুদ্র জৈবদ্রব্য। এগুলি থেকে দেহের স্বাভাবিক পুষ্টি, বৃদ্ধি ও বিভিন্ন বৈশিষ্ট্য রক্ষার উপযোগী জটিল



বিশেষ বিশেষ গ্যাণ্ডের পরিচয়

গঠনের বিভিন্ন জৈব রস (হরমোন \uparrow) নিঃসৃত হয়। জীব-দেহের বিভিন্ন ক্রিয়াকলাপের উত্তেজক ও নিয়ন্ত্রক রূপে বিভিন্ন হরমোন, বা উত্তেজক রস নিঃসরণের জন্তে দেহে ছুঁরকম গ্যাণ্ড আছে—অন্ত্রাস্রাবী ও বহিঃস্রাবী। প্যানক্রিয়াস \uparrow , থাইরয়েড \uparrow ,

অ্যাড্রিনেলিন ↑, পি টু ই টা রি ↑
প্রভৃতি হলো অন্তঃস্রাবী গ্রন্থি; আর
গুরু, দুগ্ধ, ঘর্ম প্রভৃতি নিঃসরণের
জগ্রে আছে বিভিন্ন বহিঃস্রাবী গ্রন্থি।
লিম্ফেটিক গ্রন্থিগুলির মাধ্যমে রক্ত-
রস (লিম্ফ ↑) পরিস্রুত হয়ে গিয়ে
রক্তশ্রোতে মেশে। অন্তঃস্রাবী গ্রন্থি-
গুলির অভাবেরে বিভিন্ন হরমোন
উৎপন্ন হয়, যেগুলির বহিঃনিঃসরণ
নেই, ভিতরে ভিতরে রক্তশ্রোতের
সঙ্গে মিশে গিয়ে দেহের বিভিন্ন জৈব
ক্রিয়া সম্পন্ন করে।

গ্রাইকল—বিভিন্ন অম্লপাতে কার্বন
ও হাইড্রোজেন পরমাণুর মিলনে
বিভিন্ন হাইড্রোকার্বন ↑ উৎপন্ন হয়।
অ্যালিকেটিক ↑, অথবা প্যারাকিন ↑
শ্রেণীর বিশেষ হাইড্রোকার্বনগুলির
সাধারণ রাসায়নিক গঠন হলো
 $CH_3...CH_3$; যেমন—ইথেন ↑
(CH_3, CH_3)। এরূপ হাইড্রো-
কার্বনের অণু গঠনে দুটা হাইড্রোজেন-
পরমাণুর সঙ্গে দুটা হাইড্রক্সিল (OH)
গ্রুপ যুক্ত হলে তাদের রাসায়নিক
নাম হয় গ্রাইকল; যেমন—ইথিলিন
গ্রাইকল (CH_2OH, CH_2OH);
বর্ণহীন স্ফিষ্ট তরল পদার্থ। শীত-
প্রধান দেশে মোটর গাড়ীর ইঞ্জিনে
ব্যবহৃত জল ঠাণ্ডায় জমে না যায়
তার জন্য জলের সঙ্গে পদার্থ টা
অনেক সময় মেশানো হয়।

গ্রাইকোসুরিয়া — মূত্রে শর্করার
(সুগার ↑) আধিক্য-জনিত জৈব

বিক্রিয়া; এটা বহুমূত্র (ডায়েবেটিস ↑)
রোগের লক্ষণ বলে ধরা হয়।

গ্রাইসিমিয়া — রক্তে অস্বাভাবিক
পরিমাণে শর্করা (সুগার ↑) সঞ্চারিত
হয়ে যে রোগ-লক্ষণ প্রকাশ পায়;
এটা একপ্রকার রক্তদৃষ্টির অবস্থা।
হাইপারগ্রাইসিমিয়া — রক্তে
অত্যধিক শর্করা উৎপত্তি-জনিত
গুরুতর রক্তদৃষ্টি-রোগ।

গ্রাইকোজেন — জান্তব খেতসার,
(কমপ্লেক্স কার্বোহাইড্রেট); বিভিন্ন
খেতসার জাতীয় পদার্থের সঙ্গে
মুকোজের ↑ রাসায়নিক মিলনে
প্রাণী-দেহের যকৃত ও অন্ত্রস্থানে
এরূপ পদার্থ উৎপন্ন হয়। পদার্থ টা
একপ্রকার জটিল গঠনের হাইড্রো-
কার্বন ↑। প্রাণী-দেহের মাংসপেশীর
মধ্যেও এ-পদার্থ যথেষ্ট থাকে।

গ্রাস — কাঁচ, কঠিন, ভঙ্গুর ও স্বচ্ছ
পদার্থ। রাসায়নিক হিসেবে ক্যাল-
সিয়াম, সোডিয়াম প্রভৃতি ধাতুর
সিলিকেট ↑ সল্ট। বালি (সিলিকা ↑),
সোডিয়াম কার্বনেট ও চূর্ণ (ক্যাল-
সিয়াম হাইড্রক্সাইড, $Ca(OH)_2$)
গলিয়ে সাধারণ সোডা গ্রাস ↑ তৈরী
হয়। সোডিয়াম কার্বনেটের বদলে
লেড, পটাশিয়াম, বেরিয়াম ↑
প্রভৃতি ধাতুর কার্বনেট দিয়ে, আর
সিলিকার বদলে বোরন-অক্সাইড
গলিয়ে ক্রাউন গ্রাস ↑, ফ্লিন্ট গ্রাস ↑
প্রভৃতি নানা রকমের কাঁচ তৈরী
হয়। উপযুক্ত প্রক্রিয়ায় অ্যানিলিন ↑

করে কাঁচের সহজ-ভঙ্গুরতা দোষ দূর করা হয় (ওয়াটার গ্লাস ↑)।

গ্লাস উল—কাঁচের নরম শিও থেকে সূক্ষ্ম সূতা, বা পেঁজা তুলার মত যে পদার্থ তৈরী হয়। অত্রাব্য বলে অ্যাসিড প্রভৃতি এর মধ্য দিয়ে চেকে (কিন্ট্রেন ↑) পরিষ্কার করা হয়।

গ্লিসারিন—সিরাপের মত ঘন, মিষ্ট-স্বাদযুক্ত তরল পদার্থ; রাসায়নিক সূত্র $\text{CH}_2\text{OH} \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$; জলে বিশেষ দ্রবণীয়। একে গ্লিসারল-ও বলা হয়। বিভিন্ন চর্বি ও তেলের মধ্যে ফ্যাটি-অ্যাসিডের ↑ সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় থাকে। সাবান তৈরীর সময়ে (স্ট্রাকোনিফিকেশন ↑) এই গ্লিসারিন পৃথক হয়ে যায়। প্রায়্তিক ↑, বিভিন্ন বিস্ফোরক পদার্থ, ঔষধ প্রভৃতি নানা জিনিষ উৎপাদনের কাজে এর যথেষ্ট দরকার হয়।

গ্লিসারাইড—জৈব অ্যাসিডের সঙ্গে গ্লিসারিনের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন পদার্থ। গ্লিসারাইড নানা রকম হতে পারে। এগুলো সব গ্লিসারিনের এস্টার ↑ জাতীয় যৌগিক। জাস্তব চর্বিও হলো এক রকম গ্লিসারাইড।

গ্লু—জীবজন্তুর বিপুল চামড়া, হাড় প্রভৃতি জলে সিদ্ধ করলে যে আঠালো কাথ (জিলেটিন ↑) পাওয়া যায়। সাধারণভাবে অবশ্য যে-কোন আঠালো পদার্থকেই (অ্যাডিসিট ↑) গ্লু বলা হয়।

গ্লুকোজ—শর্করা বিশেষ, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$; একে ডেক্সট্রোজ ↑ বা গ্লুপ-সুগারও বলা হয়। বর্ণহীন, স্ফটিকাকার, জলে দ্রবণীয়। ফুলের মধু ও সুমিষ্ট ফলে পাওয়া যায়। সাধারণ চিনি ও কার্বোহাইড্রেট ↑ জাতীয় পদার্থগুলো মাহুষের দেহাভ্যন্তরে ক্রমে গ্লুকোজে রূপান্তরিত হয়; আর তারই রাসায়নিক ক্রিয়ায় দেহের তাপ ও শক্তি সৃষ্টি হয়ে থাকে। হাইড্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে খেতসার (স্টার্চ) ও অগ্নাঙ্গ কার্বোহাইড্রেট পদার্থ থেকে কৃত্রিম উপায়ে আজকাল প্রচুর গ্লুকোজ তৈরী করা হয়ে থাকে।

গ্লুকোসাইড—গ্লুকোজের বিভিন্ন অ্যালকালয়েড ↑। এগুলির গঠনে গ্লুকোজের ↑ একটা হাইড্রোজেন-পরমাণুর জায়গায় কোন জৈব ব্যাডিক্যাল ↑ জুড়ে যায়। পদার্থটা আর শর্করা থাকে না, মিষ্টত্ব হারায়। বিভিন্ন প্রক্রিয়ায় উদ্ভিদ স্বভাবতঃই তার দেহের মধ্যে এরূপ রাসায়নিক ক্রিয়া ঘটায়, আর বিভিন্ন গ্লুকোসাইড শ্রেণীর অ্যালকালয়েড সৃষ্টি হয়। অ্যাম্পিট্রিন ↑, ডিজিটেলিন, ইগিক্যান ↑ প্রভৃতি এরূপ পদার্থ।

গ্লুটেন—জৈব রাসায়নিক পদার্থ; ময়দার প্রোটিন ↑ অংশ। কোশলে ধূয়ে ধূয়ে ময়দার খেতসার (স্টার্চ ↑) অংশ অপসারিত করলে যে আঠালো কঠিন পদার্থ অবশিষ্ট থাকে।

গ্রেসিয়ার — হিমবাহ ; সঞ্চরণশীল বরফ-স্তপ বা তুষার-স্তর। হিমপ্রধান অঞ্চলে বা উচ্চ পর্বতগাত্রে তুষার-পাতের ফলে ক্রমে সঞ্চিত হয়ে যে স্তরীভূত বরফরাশির সৃষ্টি হয় এবং ভারী হলে যা সময় সময় ঢালু পথে চলতে থাকে। এই-ই অনেক সময় সমুদ্রে পড়ে শ্রোতে ভেদে বেড়ায়, যাকে বলে **আইসবার্গ**।

গ্রেসিয়্যাল অ্যাসিটিক অ্যাসিড — বিশুদ্ধ অ্যাসিটিক অ্যাসিড ↑ ; এর হিমাংক মাত্র 16°8' সেন্টিগ্রেড। এর কম উষ্ণতায় অ্যাসিডটা কঠিন অবস্থায় থাকে ; তখন এটা হয় বর্ণহীন ফটিকাকার পদার্থ।

ঘ

ঘোষ, শ্রীর জ্ঞানচন্দ্র — খ্যাতনামা বাঙ্গালী রসায়নবিদ, জন্ম 1894, 14 সেপ্টেম্বর, মৃত্যু 1959, 21 জানুয়ারি। শিক্ষা কলিকাতা প্রেসিডেন্সী কলেজ ; লণ্ডন বিশ্ববিদ্যালয় ডি. এস-সি। ঢাকা ও পরে কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ে রসায়নের অধ্যাপক। ভারতীয় বিজ্ঞান কংগ্রেসের সভাপতি 1939 খৃঃ। কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ের ভাইস-চ্যান্সেলর। বিভিন্ন বিজ্ঞান-প্রতিষ্ঠানের ডিরেক্টর ও জাতীয় পরিকল্পনা কমিশনের সদস্য। ইংরাজ সরকার কর্তৃক 1943 খৃঃ 'নাইট' উপাধিতে এবং ভারতীয় জাতীয় সরকার কর্তৃক 1954 খৃঃ

'পদ্মবিভূষণ' উপাধিতে ভূষিত। রসায়নের বিভিন্ন তাত্ত্বিক ও কারিগরী গবেষণায় কৃতিত্ব অর্জন। শিক্ষা, শিল্প ও জাতীয় জীবনের বিভিন্ন ক্ষেত্রে অসামান্য দানের জন্য স্মরণীয়।

চ

চক্ — খনিজ ক্যালসিয়াম কার্বনেট, CaCO_3 ; প্রাচীন যুগের সামুদ্রিক আগ্নেয়গিরিক জীবের কঠিন খোল। জমে এর সৃষ্টি হয়েছে ; বাংলায় বলে খড়িমাটি। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা সাদা এক রকম নরম পাথর বিশেষ। স্থলের ব্ল্যাকবোর্ডে যে পেন্সিল-চক দিয়ে লেখা হয়, তা সাধারণতঃ ক্যালসিয়াম সালফেটে (CaSO_4) তৈরী, কার্বনেট নয়।

চন্দ্রশেখর, ডাঃ সুরেন্দ্রনাথ — বিখ্যাত ভারতীয় জ্যোতির্বিজ্ঞানী ও গণিতজ্ঞ ; জন্ম মাদ্রাজে 1910 খৃঃ। শিক্ষা মাদ্রাজ প্রেসিডেন্সী কলেজ ও কেম্ব্রিজ বিশ্ববিদ্যালয়। কেম্ব্রিজ ট্রিনিটি কলেজের ফেলো। হার্ভার্ড মানমন্দিরে প্রদত্ত বক্তৃতায় জ্যোতির্বিজ্ঞানে বিশেষ গাণিতিক পাণ্ডিত্যের জন্য আন্তর্জাতিক খ্যাতি অর্জন। আমেরিকা যুক্তরাষ্ট্র ও ব্রিটিশ জ্যোতির্বিজ্ঞান সমিতির উচ্চ সম্মান লাভ। আমেরিকায় রাষ্ট্রীয় 'নাসেল লেকচারার' পদে নিযুক্ত ; চিকাগো বিশ্ববিদ্যালয়ের ইয়াংকিন মান-

মন্দিরের গবেষক ও সহকারী
অধ্যাপক। জ্যোতির্বিজ্ঞানের বহু
জটিল গাণিতিক তত্ত্বের সমাধানের
জ্ঞান আন্তর্জাতিক প্রসিদ্ধি।

চাইনিজ হোয়াইট — জিং অক্সাইড,
 ZnO । পদার্থটা জলে গলে না,
তেলে মিশিয়ে এ দিয়ে সাদা রং
তৈরী হয়। বাংলায় বলে ‘সবেদা’।

চারকোল — পোড়া কয়লা, অবিভক্ত
কার্বন ↑ বিশেষ। নানা রকমের
চারকোল হয় — বায়ুহীন আবদ্ধ
অবস্থায় কাঠ পুড়িয়ে হয় ‘উড-চার-
কোল’ (কাঠ-কয়লা); আর প্রাণী-
দেহের হাড়, মাংস ইত্যাদি এভাবে
পুড়িয়ে হয় আনিম্যাল চারকোল ↑।
সব রকম চারকোলই হয় অত্যন্ত
ছিদ্র বহুল; এ-জগে তরল ও বায়বীয়
পদার্থ শুষে নেয়। বিভিন্ন পদার্থের
দ্রব বর্ণহীন করতে বিভিন্ন চারকোল
উৎকৃষ্ট ফিন্টারের ↑ কাজ করে।

চাল’স-ল — গ্যাস মাত্রেরই 0° ডিগ্রি
সেলসিয়াস তাপে যে আয়তন থাকে
তা প্রতি ডিগ্রি-সেলসিয়াস তাপ-
বৃদ্ধিতে $1/273$ ভাগ বৃদ্ধি পায়;
অবশ্য সেই গ্যাসের চাপ সর্বদা যদি
সমান থাকে। এটাই হলো বিজ্ঞানী
চাল’সের প্রবর্তিত গ্যাসীয় তাপ
ও আয়তন সম্বন্ধীয় সূত্র (গ্যাস ↑)।
অল্প কথায় বলা যায়, অপরিবর্তিত
চাপে সব গ্যাসের আয়তনই তার
অ্যাবসোলিউট ↑ তাপের সমানানু-
পাতিক হয়ে থাকে।

চায়নাক্রে — প্রাকৃতিক অ্যালু-
মিনিয়াম সিলিকেট, $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot$
 $2H_2O$; উত্তপ্ত করলে এর জলীয়
উপাদান (ওয়াটার অব ক্রিস্টালি-
জেশন ↑) চলে গিয়ে এর রাসায়নিক
গঠন বদলে যায়, শক্ত হয়ে পড়ে।
এ-দিয়ে পোসিলিন ↑ তৈরী হয়।
পদার্থটাকে **কেওলিন-ও** বলে।

চিকেন পক্স — ‘জল-বসন্ত’ রোগ;
যাতে সামান্য জরের সঙ্গে গায়ে
জলপূর্ণ ফোটক উদ্ভূত হয়। সংক্রামক
ব্যাবি, কিন্তু মারাত্মক নয়; সাধা-
রণত; শিশুদেরই দ্রুত আক্রমণ করে।
বুকে ও পিঠেই বেশি হয় (‘স্মল-পক্স’
বা গুটি-বসন্তের ফোটক বেশি হয়
সাধারণত; হাতে, পায়ে ও মুখে)।

চিজ — জাস্তব জ্বেরে দই জীবাণুর
প্রভাবে বিশেষ প্রক্রিয়ার পচিয়ে ও
পরে শুকিয়ে প্রস্তুত এক প্রকার
খাদ্য বিশেষ, পাশ্চাত্য দেশে উপাদেয়
খাদ্য হিসেবে সমধিক প্রচলিত।

চিন্চিলা — ইঁদুরের মত দেখতে এক



চিন্চিলা

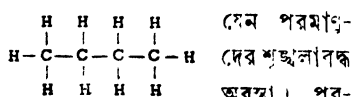
রকম বোনশ
প্রাণী, অপেক্ষা-
কৃত লম্বা পা
এবং মোটা
লোমশ লেজ
বিশিষ্ট। দক্ষিণ
আমেরিকায়
দেখা যায়। এদের স্বদৃশ্য নরম লোম
উচ্চমূল্যে বিক্রীত হয় এবং মহিলাদের
দৌধীন জামায় ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

চিনোপোডিয়াম অয়েল—উদ্ভিজ্জ ভষজ তৈল বিশেষ; কৃমি রোগ নাশক। অস্ত্রের কৃমি-কীট বিনষ্ট করতে ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

চিলি সল্টপিটার — প্রাকৃতিক অবিভক্ত নোডিয়াম নাইট্রেট, NaNO_3 ; চিলিতে পদার্থট। খনিজ আকারে প্রচুর পরিমাণে পাওয়া যায়। সাধারণতঃ সল্টপিটার ↑, বা 'নাইটার' বলতে পটাসিয়াম নাইট্রেট (KNO_3) বুঝায়।

চেইন — দৈর্ঘ্য পরিমাপের একটি ইংলণ্ডীয় একক বিশেষ; = 100 লিংক, বা 22 গজ, মাইলের 80 ভাগের ভাগ।

চেইন (আটমিক) — রাসায়নিক পদার্থের গঠনে পরমাণুগুলো যেভাবে পরস্পরের সঙ্গে সংলগ্ন থাকে, এটা



আণবিক
কম্পাঙ্ক

নাগুর এই সং-
'পেন চেইন' সংযোগ যোগ-শৃঙ্খল দু' বক্রের হতে পারে—সারিবদ্ধভাবে, যাকে বলে 'পেন চেইন'; আবার আঁটির মত গোল হয়েও তারা জুড়তে পারে, এরূপ হলে বলা হয় 'ক্লসড চেইন'। বেঞ্জিনের (C_6H_6) পারমাণবিক গঠনে কার্বন ও হাইড্রোজেন-পরমাণুগুলো ক্লসড চেইনে সংলগ্ন থাকে; আর বুটেনের ↑

(C_4H_{10}) রাসায়নিক গঠন হলে ওপেন চেইনের একটা দৃষ্টান্ত।

চেইন রিঅ্যাকসন — পরমাণুর কেন্দ্রীয় ভাঙ্গার ধারাবাহিক প্রক্রিয়া, নিউট্রন ↑ কণিকার ধারাবাহিক দ্রুত সংঘাতে কোন কোন পদার্থের পরমাণু কেন্দ্রীয় পথায়ক্রমে যেভাবে ভাঙতে থাকে (ফিশন ↑)। অ্যাটম-বোমাব প্রচণ্ড ধ্বংসকারী শক্তি একপ চেইন রিঅ্যাকসনের ফলেই উদ্ভূত হয়ে থাকে। পরমাণুর কেন্দ্রীয় (নিউক্লিয়াস ↑) বিভাজনের কাজ অতি সামান্য সময়ের মধ্যে ধারাবাহিকভাবে সংঘটিত হয়ে সমষ্টিগতভাবে প্রচণ্ড পারমাণবিক শক্তির উদ্ভব হয়। এরূপ ধারাবাহিক প্রক্রিয়া 'চেইন রিঅ্যাকসন' বলা হয়।

চেয়ার অ্যাসিড—'সোসক প্রকোষ্ঠ' পদ্ধতিতে প্রস্তুত অবিভক্ত মালফিউরিক ↑ অ্যাসিড, যা সোনার পাঁতে তৈরী আবদ্ধ প্রকোষ্ঠের মধ্যে সালফার-ডাইঅক্সাইড গ্যাস বিভিন্ন প্রক্রিয়ায় জারিত হয়ে উৎপন্ন হয়। এতে বিশুদ্ধ অ্যাসিড থাকে শতকরা 65 ভাগ মাত্র। একে বাণিজ্য বলা যায় 'প্রকোষ্ঠ অ্যাসিড'। সাধারণ কাজে এই অবিভক্ত মালফিউরিক অ্যাসিডই ব্যবহৃত হয়।

চেঞ্জ অব স্টেট — পদার্থের তিন অবস্থা—কঠিন, তরল ও বায়বীয়। উপযুক্ত তাপ ও চাপের প্রভাবে পদার্থের বিভিন্ন অবস্থাস্থর ঘটানো

যায় ; একেই বলে 'চেঞ্জ অব স্টেট'। তরল জল উপযুক্তরূপে ঠাণ্ডা করলে জমে কঠিন বরফে পরিণত হয় ; তা আবার উত্তপ্ত করলে জলীয় বাষ্পে রূপান্তরিত হয়। এই হলো জলের 'চেঞ্জ অব স্টেট'। এমন যে কঠিন লোহা, তা-ও অত্যধিক উত্তাপে গলে তরল হয় ; এমন কি, গ্যাসীয় অবস্থায়ও রূপান্তরিত করা সম্ভব হতে পারে।

চেসিস — মোটর গাড়ী প্রভৃতির সংগঠক লৌহ-কাঠামো ; যার উপরে গাড়ীর যন্ত্রাদি ও প্রকোষ্ঠ সম্বিষ্ট হয়ে পূর্ণাঙ্গ গাড়ী তৈরী হয়।

চোক ড্যাম্প — কয়লার খনির আবদ্ধ বায়ুতে 'ফায়ার ড্যাম্প' ↑ (মিথেন ↑ গ্যাস, CH_4) জলে উঠে বিস্ফোরণ ঘটায়। এর ফলে কার্বন মনক্সাইড (CO) ও কার্বন ডাই-অক্সাইড (CO_2) গ্যাসের সৃষ্টি হয়। এই গ্যাসীয় সংমিশ্রণকে বলে **আফটার ড্যাম্প** ↑, অথবা 'চোক ড্যাম্প' ; কারণ এই গ্যাসে মাহুষের দম আটকে যায়।

জঙ্কিস — কামলা রোগ ; যকৃতের দোষে রক্তে পিত্তরস (বাইল ↑) সঞ্চারিত হয়ে ক্রমে দেহের চামড়া এ রোগে হলদে হয়ে যায়। আবার রক্তের লোহিত কণিকাগুলো ভেঙ্গে

গিয়ে হিমোগ্লোবিনের ↑ অভাবেও এ-রোগ হতে পারে।

জলিবোট — মাল খালাস বা বোঝাই করবার জন্তে উপকূল ও দূরবর্তী জাহাজের মধ্যে যাতায়াতকারী মনুষ্য-চালিত ছোট জলযান।

জাইমস — খমির বা ইস্টের ↑ মধ্যে বর্তমান যে এঞ্জাইম ↑ শ্রেণীর জৈব পদার্থ শর্করাকে অ্যালকোহলে ↑ পরিণত করে। মূলতঃ এটা একটা প্রোটিন ↑ জাতীয় জৈব পদার্থ। বিভিন্ন জৈব রাসায়নিক ক্রিয়ায় এই শ্রেণীর পদার্থ, বা জাইমস ক্যাটা-লিষ্ট ↑ হিসেবে কাজ করে।

জাইমোজেন — যে-সব জৈব পদার্থ দেহভাঙ্গনের রাসায়নিক বিক্রিয়ায় এঞ্জাইমে ↑ রূপান্তরিত হয়।

জাইরেশন — কোন স্থির অক্ষদণ্ড বা কেন্দ্রের চারদিকে কোন বস্তু ঘূর্ণন বা আবর্তনের গতি।

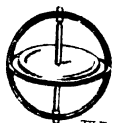
জাইরোস্কোপ — এক বকম যন্ত্র, প্রকৃতপক্ষে এটা কুন্তকারের চাকা বা লাটুর মত, একটা অক্ষদণ্ডের চারদিকে ঘূর্ণায়মান একটা ভারী চক্র মা ত্র। দণ্ডটাকে হেলিয়ে-বেঁকিয়ে যে-দিকে



জাইরেশন

মুখ করে চক্রটা ঘুরিয়ে দেওয়া যায়, অবস্থান-নিরপেক্ষভাবে দণ্ডটা সর্বদা সেই দিকেই মুখ করে থাকে। বিশেষ ব্যবস্থায় (সাধারণতঃ ভূড়িৎপ্রবাহের

সাহায্যে) চক্রটা সমভাবে আবর্তিত হতে থাকে; আর ওই আবর্তিত চক্র-সম্মত (যন্ত্রটার পাদ-পীঠ যে-দিকেই ঘুরে বা বঁকে থাক না কেন) অক্ষদণ্ডটা সর্বদা সেই নির্দিষ্টমুখী



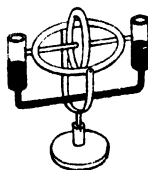
হয়েই স্থির থাকে। অবশ্য চক্রটার ঘূর্ণন-বেগ হ্রাস পেলে দণ্ডটার এই স্থিরাব-

জাইরোস্কোপ স্থান ধর্ম লোপ পায়।

ওই ঘূর্ণায়মান চক্রের অক্ষদণ্ডের দিক পরিবর্তনের এই নিষ্ক্রিয়তাকে বলে জাইরোস্কোপিক ইনার্সিয়া, 'ঘূর্ণন-জনিত জাড্য'। যন্ত্রটা অতি সাধারণ; কিন্তু বিজ্ঞানের বিভিন্ন ক্ষেত্রে এর কার্যকারিতা অপরিমিত। এর সাহায্যে চালকহীন এরোপ্লেন, রকেট ↑, টর্পেডো প্রভৃতি স্বয়ংক্রিয়-ভাবে অভিষ্ট লক্ষ্য-বস্তুর দিকে সোজা চালিয়ে দেওয়ার ব্যবস্থা করা সম্ভব হয়েছে।

জাইরো-কম্পাস — বিশেষ এক প্রকার দিগ্‌দর্শন যন্ত্র, যাতে জাইরোস্কোপের ↑ সাহায্যে ভৌগোলিক দিক সহজেই নির্ণীত হয়। সাধারণ কম্পাসের ↑ মত কোন চৌম্বক শলাকা না থাকায় এরূপ কম্পাসে 'ম্যাগনেটিক স্টর্ম' ↑ প্রভৃতির জন্মে কখন দিক-নির্ণয়ের কোন অসুবিধা ঘটে না। সাধারণতঃ সমুদ্রগামী জাহাজে এরূপ 'জাইরো-কম্পাস' ব্যবহৃত হয়ে থাকে। এর ক্রেমে-

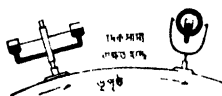
আটা জাইরোস্কোপের ↑ অক্ষদণ্ডটা ভৌগোলিক উত্তর-দক্ষিণে প্রসারিত



করে তড়িৎ-প্রভাবে চক্রটাকে সমভাবে ঘূর্ণায়মান রাখা হয়। জাহাজ যে দিকেই ঘুরে যাক,

জাইরো-কম্পাস অক্ষদণ্ডটা সর্বদা

সেই উত্তর-দক্ষিণেই মুখ করে থাকে, ফলে সহজেই দিক-নির্ণয় করা সম্ভব হয়। যন্ত্রটার ক্রেমে সংলগ্ন পরস্পর-

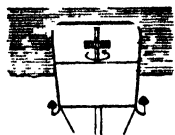


জাইরো-কম্পাসের সংশোধন ব্যবস্থা

যুক্ত দুদিকে পারদ-ভর্তি দুটা পাত থাকে; পৃথিবীর আবর্তনের ফলে জাইরোস্কোপের অক্ষ-তলের অবস্থানের যে ব্যতিক্রম ঘটে ওই পারদ এদিক-ওদিকে প্রয়োজনানুরূপ চলা-চল করার ফলে তা স্বয়ংক্রিয়ভাবে সর্বদা সংশোধিত হতে থাকে।

জাইরোস্ট্যাট — জাইরোস্কোপের যেকোন যান্ত্রিক ব্যবস্থায় বিচ্ছিন্ন সমুদ্র-বক্ষে জাহাজ স্থির রাখা হয়। এরূপ যন্ত্রকে আবার কখন কখন জাইরোস্ট্যাটোবিলাইজার-ও বলা হয়। জাহাজের তলায় সাধারণতঃ খাড়া-ভাবে ঘূর্ণায়মান একটা প্রকাণ্ড জাইরোস্কোপ ↑ চক্র লাগানো হয়। এর ফলে তরঙ্গাঘাতে জাহাজ সহজে দোল খায় না, জাইরোস্কোপটার

খাড়া অক্ষদণ্ডের স্থিরাবস্থার জন্তে
জাহাজটা স্থির থাকে। এ-ছাড়া



জাইরোষ্ট্যাট

‘মনোরেল সিস্টেম’
(একটা মাত্র
লাইনের উপরে
রেলগাড়ীর চলা-
চল) জাইরো-
স্ট্যাটের বিশেষ

বাবহারের ফলেই সম্ভব হয়েছে।

জাইলেম — উদ্ভিদের বিভিন্ন কলা
তন্তুর (টিসু) সংগঠক কোষগুলির
একটি বিশেষ উপাদান। ক্রোয়েম ও
জাইলেম নামক দুইটি উপাদানে
উদ্ভিজ্জ কলার তন্তু-কোষগুলি গঠিত।

জার্মান সিলভার — সাদা একরকম
সংকর-ধাতু। তামা, দস্তা ও নিকেল
ধাতুর সংমিশ্রণে গঠিত। বিভিন্ন
অনুপাতে এদের মেশানো হয়।
সাধারণতঃ 5 ভাগ তামা, 2 ভাগ
দস্তা এবং 2 ভাগ নিকেল মিশিয়ে
এটা তৈরী হয়ে থাকে।

জার্মিসাইড—জীবাণুনাশক পদার্থ,
যে-সব রাসায়নিক পদার্থের বিভিন্ন
জার্ম বা রোগ-জীবাণু ধ্বংস করবার
শক্তি আছে।

জার্মেনিয়াম — মৌলিক ধাতু;
সাংকেতিক চিহ্ন Ge, পারমাণবিক
ওজন 72.6, পারমাণবিক সংখ্যা
32; সাদা ও ভঙ্গুর ধাতব পদার্থ।
পদার্থটার বিভিন্নমুখী তড়িৎ-তরঙ্গ
নিয়ন্ত্রিত করে একমুখী (পোলারি-
জেশন ↑) করবার আশ্চর্য ক্ষমতা

আছে। এর এই বিশেষ ধর্মের জন্তেই
এর সাহায্যে অধুনা-আবিষ্কৃত ট্রান-
জিস্টার ↑ (রেডিও ↑) যন্ত্র তৈরী
করা সম্ভব হয়েছে।

জিওডেসি—ভূ-পৃষ্ঠের বিস্তৃত অঞ্চলের
যে বিশেষ মানচিত্র পৃথিবীর গোলত্ব
(অর্থাৎ ভূ-পৃষ্ঠের বক্রতা) বিবেচনা
করে তদন্তযায়ী দৃষ্টিকোণে (পাস-
পেক্টিভ) অঙ্কন করা হয় তাকে
বলে জিওডেটিক ম্যাপ। এরূপ
মানচিত্র অঙ্কনের কৌশল বা বিদ্যাকে
বলে জিওডেসি।

জিওডেটিক লাইন—কোন বক্রতল
জিনিসের উপরিস্থিত যে-কোন দুটি
বিন্দুর ক্ষুদ্রতম সংযোজক-রেখা।

জিওগ্রাফি — ভূগোল বিজ্ঞান,
ভূ-পৃষ্ঠের গঠন, অবস্থান, প্রাকৃতিক
অবস্থা, জলবায়ু, জীবনধারা প্রভৃতি
সম্পর্কীয় আলোচনা-শাস্ত্র। বিভিন্ন
শাখায় বিভক্ত : ফিজিক্যাল জি.
ভূপৃষ্ঠের আঞ্চলিক উচ্চতা, পাহাড়-
পর্বত, নদ-নদী, মরু অঞ্চল, অরণ্য
প্রভৃতি বিষয়ক আলোচনা; গাণি-
তিক ভূগোল বা ম্যাথমেটিক্যাল
জি. হলো পৃথিবীর আকার আয়তন,
গতি, ঋতু-পরিবর্তন প্রভৃতি বিষয়ক
তাত্ত্বিক আলোচনা বিজ্ঞান; ক্লাই-
মেটোলজি বিভিন্ন স্থানের উষ্ণতা,
বৃষ্টিপাত, আর্দ্রতা, জলবায়ু প্রভৃতি
বিষয়ক বিজ্ঞান। পৃথিবীর জলভাগ
এবং স্থলভাগের আকার-আয়তন,
গঠন-বৈশিষ্ট্য ও তার কারণ প্রভৃতির

বিশেষ আলোচনা হয় জিওমর্ফোলজি শাখায়। 'মানবিক ভূগোল' বা হিউম্যান জি. শাখায় হয় ভূপৃষ্ঠের আঞ্চলিক অবস্থা ও গঠন-প্রকৃতি অঙ্কন করে বিভিন্ন মানবগোষ্ঠির দৈহিক ও চারিত্রিক বৈচিত্র্য ও বৈশিষ্ট্যাদির আলোচনা। এছাড়া আবার ভূ-পৃষ্ঠের বিভিন্ন তথ্যজ্ঞাপক বিশেষ বিশেষ মানচিত্র অঙ্কনের বিচারকে বলে কার্টোগ্রাফি।

জিওমর্ফোলজি—জিওগ্রাফি ↑।

জিওমেট্রি — জ্যামিতি বা রেখা-গণিত। সরল ও বক্র রেখায় গঠিত বিভিন্ন আকারের ত্রিভুজ, বৃত্ত, ক্ষেত্র, রেখা, কোণ প্রভৃতি বিষয়ক গাণিতিক তথ্যসম্বন্ধান-বিজ্ঞ। অনেক মনে করেন, প্রাচীন মিশরে গৃহ নির্মাণ ও জমি জরিপ কার্কে এরূপ রেখা-গণিতের সূত্রপাত হয়েছিল; আবার হয়তো আর্থ-যুগের ব্রাহ্মণগণ বৈদিক ক্রিয়া-কলাপের অস্থান-ক্ষেত্র রচনার ক্ষেত্রে ভারতেও এ বিচার চর্চা শুরু করেন। কিন্তু খৃঃ পূঃ 300 অব্দে গ্রীক পণ্ডিত ইউক্লিড-ই সর্বপ্রথম সুসম্বন্ধভাবে জ্যামিতি-বিচার চর্চা প্রবর্তন করেন। ক্রমে 'প্লেন জিওমেট্রি' 'সলিড জিওমেট্রি', 'কনিক সেকশন', কো-অর্ডিনেট জিওমেট্রি প্রভৃতি বিভিন্ন শাখায় এ-বিচার চর্চা আরম্ভ হয়।

জিওমেট্রিক প্রোগ্রেসন — গাণিতিক হিসাবের একটি পদ্ধতি; সংক্ষেপে বলা হয় জি. পি.। যে-সব রাশিমালার পরবর্তী রাশি পূর্ববর্তী রাশির একটি নির্দিষ্ট গুণিতক হয়, অর্থাৎ পূর্ববর্তীটিকে কোন নির্দিষ্ট সংখ্যা দিয়ে গুণ করলে পরবর্তী সংখ্যাটি পাওয়া যায়, যেমন — 3, 9, 27, 81 প্রভৃতি। এরূপ রাশিমালাকে বলে জ্যামিতিক ক্রমবর্ধমান রাশিমালা, বা 'জি. প্রোগ্রে'। উল্লিখিত রাশিমালায় নির্দিষ্ট গুণিতক অর্থাৎ সাধারণ অস্থাপাত হলো 3। যদি এরূপ রাশিমালায় n সংখ্যক রাশি থাকে, প্রথম রাশি হয় a , সাধারণ অস্থাপাত r , এবং শেষ রাশি L হয়; তাহলে এরূপ রাশিমালার সমষ্টির সূত্র হবে $S = a(r^n - L)/(r - L)$ এবং শেষ রাশি L হবে $a \times r^{n-1}$ ।

জিওলাইট — খনিজ 'ক্যালসিয়াম অ্যালুমিনিয়াম সিলিকেট' (সোডিয়াম ও পটাসিয়াম মিশ্রিত)। পদার্থ-টার খর জল কোমলায়নের বিশেষ ক্ষমতা আছে। আজকাল খর জল (হার্ড ওয়াটার ↑) নরম করার ক্ষেত্রে ব্যবহৃত অগ্রাগ্র পদার্থকেও সাধারণভাবে অনেক সময় জিওলাইট বলা হয়।

জিওলজি—ভূ-বিজ্ঞান; ভূ-স্তরের মাটি, পাথর, খনিজ প্রভৃতি সহ পৃথিবীর অভ্যন্তর ভাগের অবস্থা, প্রকৃতি,

গঠন প্রভৃতি সম্বন্ধীয় তথ্যাদি বিজ্ঞান-
মের যে শাখায় আলোচিত হয়।

জিঙ্ক — দস্তা; মৌলিক ধাতু। পারমাণবিক ওজন 65.38, পারমাণবিক সংখ্যা 30, সাংকেতিক চিহ্ন Zn; নীলাভ সাদা কঠিন পদার্থ। সচরাচর এর খনিজ কার্বনেট (ক্যালামাইন, $ZnCO_3$) ও সাল্‌ফাইড (জিঙ্ক ব্লেন্ড, ZnS) থেকেই ধাতুটা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। পিতল (ব্রাস) প্রভৃতি সংকর-ধাতু তৈরী করতে ও লোহা গ্যালভানাইজ করতে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়।

জিঙ্ক ব্লেন্ড—প্রাকৃতিক ‘জিঙ্ক সাল্‌ফাইড’, ZnS ; এই অবিভক্ত খনিজ পদার্থ থেকেই বেশীর ভাগ জিঙ্ক নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

জিন—জীবের বংশাধিকারের মূলধার। জীবকোষের (সেল) কেন্দ্রীয় মধ্য থাকে ক্রোমোসোম। এই ক্রোমোসোমের সংগঠক কণিকাকে বলে জিন। বিভিন্ন জাতীয় জীবের দেহকোষে বিভিন্ন নির্দিষ্ট সংখ্যক ক্রোমোসোম থাকে। এই ক্রোমোসোমের সংখ্যা ও গঠন-বিশেষের তারতম্যেই বিভিন্ন উদ্ভিদ ও প্রাণীর পার্থক্য ও বৈচিত্র্য সৃষ্টি হয়। আবার অতি ক্ষুদ্র দানার মত কতকগুলো জিন-কণিকা মালার মত সূত্রাকারে গ্রথিত হয়ে এক-একটি ক্রোমোসোম গঠিত। এর প্রত্যেকটি জিনে দেহ ও মনের এক-একটি

বৈশিষ্ট্য নিহিত থাকে। এ-রকম বিভিন্ন জিনের বিভিন্ন বৈশিষ্ট্য মিলিত হয়ে সমষ্টিগতভাবে এক-এক জীবের এক-এক রকম আকৃতি-প্রকৃতি গঠিত হয়ে থাকে। মানুষের প্রজনন-কোষের কেন্দ্রীয়ে 24-টি ক্রোমোসোম থাকে; স্ত্রী-পুরুষের সম্মিলিত বা নিষিক্ত কোষে থাকে 24 জোড়া অর্থাৎ 48-টি। ইহুরের কোষে থাকে 4 জোড়া অর্থাৎ 8-টি ক্রোমোসোম। অ্যাটম বোমার বিস্ফোরণে যে গামা-রশ্মির উদ্ভব হয় তার প্রভাবে ক্রোমোসোমের সংগঠক বিভিন্ন জিন নষ্ট হয়ে গিয়ে জীবের আকৃতি-প্রকৃতি বদলে যায় বলে প্রমাণিত হয়েছে।

জিন্স, স্মার জেমস—ব্রিটিশ জ্যোতি-বিজ্ঞানী ও গণিতজ্ঞ; জন্ম 1877 খৃ.; মৃত্যু 1946 খৃ। কেম্ব্রিজ বিশ্ব বিদ্যালয়ের অধ্যাপক। গ্রহ-নক্ষত্রের সৃষ্টিরহস্ত (কসমোলজি) সম্পর্কীয় আধুনিক বৈজ্ঞানিক মতবাদের প্রবর্তক। জ্যোতির্বিজ্ঞানের বহু বিখ্যাত গ্রন্থের রচয়িতা।

জিপ্সাম—হাইড্রেটেড ক্যালসিয়াম সালফেট, $CaSO_4 \cdot 2H_2O$; খনিজ পদার্থ, দেখতে সাদা। পদার্থটিকে সামান্য উত্তপ্ত করে ‘প্লাস্টার অব প্যারিস’ তৈরি করা হয়।

জিলাটিন—প্রাণী-দেহের হাড় ও কার্টিলেজ জলে ফুটালে জেলির মত যে ঘন পদার্থ পাওয়া যায়।

জিনিসটা এক বকম জটিল গঠনের প্রোটিন ↑ জাতীয় পদার্থ; স্বাদহীন, জলে দ্রবণীয়। বিষাক্ত জিলাটিন নানা বকম খাদ্যাদিতে মেশানো হয়। ঘটোগ্রাফি ↑, বস্ত্র-শিল্প প্রভৃতিতে ও এর ব্যবহার আছে।

জিবারিলিক অ্যাসিড — উদ্ভিদের আকার ও শোষণপাদক শক্তির বিশেষ উদ্দীপক একটি জৈব বাসায়নিক পদার্থ; দেখতে সাদা, সূক্ষ্ম কেলাসিত দানা, জলে দ্রবণীয়। ধানগাছের সহসা অস্বাভাবিক বৃদ্ধি ও অকাল মৃত্যুর জন্তে দায়ী 'জিবারেলা ফিউজিফুরয়' নামক ছত্রাক থেকে পদার্থটা সম্প্রতি রাসায়নিক উপায়ে নিষ্কাশিত হয়েছে। বিভিন্ন উদ্ভিদের বৃদ্ধি ত্বরান্বিত করতে এবং ফলন বাড়াতে এর অদ্ভুত ক্ষমতা প্রতিপন্ন হয়েছে। জীব-দেহের সঙ্গে তুলনায় পদার্থটি যেন উদ্ভিদের 'থাইরক্সিন হরমোনের ↑' (থাইরয়েড গ্র্যাণ্ড ↑) মত কাজ করে।

জুওলজি — প্রাণবিজ্ঞা; বিভিন্ন সব জীব-জন্তুর গঠন, আকৃতি, প্রকৃতি প্রভৃতি সম্পর্কীয় বিজ্ঞান।

জুপিটার — বৃহস্পতি গ্রহ; সৌর-পরিবারের বৃহত্তম জ্যোতিষ্ক। পৃথিবীর প্রায় 318 গুণ বড়; সূর্য থেকে এর দূরত্ব প্রায় 4,830 লক্ষ মাইল। সূর্যের গ্রহগুলোর দূরত্বের ক্রমপর্মাণে এর স্থান হলো পঞ্চম; মঙ্গল ও শনি গ্রহের মাঝামাঝি এক নির্দিষ্ট কক্ষে

সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। পৃথিবীর প্রায় 12 বছরে বৃহস্পতির এক বছর হয়; অর্থাৎ নিজ কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করে আসতে পৃথিবীর হিসেবে এর লাগে প্রায় 12 বছর। সাম্প্রতিক পর্যবেক্ষণে এর 12-টা উপগ্রহ বা চাঁদ দেখা গেছে। সম্ভবতঃ গ্রহটার কোন গ্যাসীয় আবরণ বা বায়ুমণ্ডল নেই, উপরিভাগ অত্যন্ত শীতল বলে মনে হয়, প্রায় -150° সেণ্টিগ্রেড হবে।

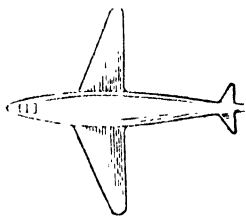
জুল, জেমস প্রেস্কট — বৃটিশ পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম ম্যাঞ্চেস্টারে 1818 খৃ; মৃত্যু 1889 খৃ। তাপ ও তড়িৎ মধ্যক্ষে বহু গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা, বাষ্পীয় ইঞ্জিনের উন্নতি সাধন, তাপ ও তড়িৎ-শক্তির পারস্পরিক মধ্যস্থ নির্ণয়। তড়িৎ-শক্তির একক নির্ধারণ, যা তাঁর নামানুসারে জুল ↑ একক বলে পরিচিত; $= 10^7$ আর্গ ↑।

জুল — সাধারণভাবে তড়িৎ-শক্তির একক বিশেষ, আবার যে কোন কর্মশক্তির একক হিসেবেও অনেক সময় জুল কথাটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। এক জুল $= 10^7$ আর্গ ↑ (ফুট-পাউণ্ডাল ↑)। এক অ্যাম্পিয়ার ↑ তড়িৎ-প্রবাহ এক ওম ↑ তড়িৎ-বাহ্য অতিক্রম করে এক সেকেন্ড চলতে যে পরিমাণ তড়িৎশক্তির প্রয়োজন হয়, তাই হলো এক জুল। বৃটিশ বিজ্ঞানী জুলের ↑ নামানুসারে।

জেট— (1) অত্যন্ত কঠিন চক্চকে

এক রকম খনিজ পদার্থ; রাসায়নিক হিসেবে এটা হলো 'অ্যানথ্রাসাইট' ↑ জাতীয় কার্বন। প্রাচীনকালে এ দিয়ে অলঙ্কারাদি তৈরী হোত; সে-যুগের অনেক পুরাতন কবরের মধ্যে অনেক জায়গায় এর তৈরী অলঙ্কার-পত্র পাওয়া গেছে। (২) গ্যাস বা তরল পদার্থ নির্গমনের সরু নলপথ।

জেট প্লেন — জেট-চালিত বিমান পোত। এক বিশেষ কৌশলে এর ইঞ্জিনে গতি সঞ্চারিত হয়, যাকে বলে জেট-প্রোপালসন। মোটামুটি



সাধারণ জেট প্লেন

এর কৌশলটা হলো : সামনে দিয়ে হাওয়া সবচেয়ে ভিতরে ঢুকে ইঞ্জিনের জ্বালানি তেলের (পেট্রল ↑) সঙ্গে মিশ্রিত হয়। আবদ্ধ আধারে উচ্চ চাপের বায়ুর মধ্যে ওই তেল প্রজ্জ্বলিত হলে উৎপন্ন গ্যাস-মিশ্রিত বায়ু সরু নল-পথে (জেট ↑) প্রচণ্ডবেগে পেছন দিক থেকে বেরুতে থাকে। গ্যাসীয় পদার্থের ওই পশ্চাৎগতির ফলে বিমানপোত সম্মুখগতি লাভ করে। বন্দুক ছুঁড়লে উৎপন্ন গ্যাসের প্রবল

চাপে গুলিটা সবচেয়ে সামনে বেরিয়ে



জেট প্লেনের

ভিতরের ব্যবস্থা।

বায়ু; আর, তার ফলে পেছন দিকে চালকের হাতে বন্দুকের একটা ধাক্কা লাগে। বন্দুকের এই পশ্চাৎ-গতির বৈজ্ঞানিক কারণ অনেকটা জেট-প্রোপালসনের অসুত্রপথে হাউই যে কারণে সবচেয়ে উপরে উঠে যায়, জেট-প্লেনের গতিও সেইরূপ।

জেপ্লিন, কাউন্ট ভন — জার্মান যন্ত্রবিদ ও উদ্ভাবক; জন্ম 1836 খৃঃ, মৃত্যু 1917 খৃঃ। 'জেপ্লিন' নামক সে-যুগের এক বিশেষ ধরণের বিমান-পোত আবিষ্কারে চিরস্মরণীয়।

জেম — অলঙ্কারাদিতে ব্যবহারের জন্য হৃদয় আকারে কাটা ও পালিশ করা বিভিন্ন মূল্যবান প্রস্তর, বা রত্ন। ডায়মণ্ড ↑, রুবি ↑, স্মাফায়া ↑ প্রভৃতি বর্ণোজ্জ্বল ও মূল্যবান প্রস্তর-গুলিকেটে ও পালিশ করে একরকম তৈরীর শিল্প বহু প্রাচীনকাল থেকেই গড়ে উঠেছে।

জেম্‌স ওয়াট — স্কটল্যান্ডবাসী যন্ত্রবিদ; জন্ম 1736 খৃঃ, মৃত্যু 1819 খৃঃ। স্টিম ইঞ্জিনের ↑ আবিষ্কার; রেল, স্টীমার, কল-কারখানা প্রভৃতির প্রচলনের ফলে শিল্পজগতে নব্যযুগের প্রবর্তক। গ্রাসগো বিশ্ববিদ্যালয়ের

মেকানিক, অর্থাৎ যন্ত্রশিল্পী ছিলেন।
বাস্পীয় ইঞ্জিনের উন্নতি বিষয়ক
গবেষণায় জীবনপাত।

জেনার, এডওয়ার্ড — ইংলণ্ডের এক
পল্লীবাসী ভাস্কর; জন্ম 1749 খৃঃ,
মৃত্যু 1823 খৃঃ। গো-বসন্তের মূঢ়
বীজ মনুষ্যদেহে সংক্রমিত করে
দুরারোগ্য বসন্তরোগের প্রতিষেধক
টিকা আবিষ্কার করেন। এরূপ টিকা
অত্যাধি প্রচলিত; অবশ্য এই পদ্ধতির
জীবাণুঘটিত মূল তথ্য নির্ধারণ করেন
বিজ্ঞানী পাস্তুর।

জেনারেটর — তড়িৎ-উৎপাদক যন্ত্র।
বিভিন্ন পাওয়ার-স্টেশনে বিভিন্ন
পদ্ধতির জেনারেটর ব্যবহৃত হয়।
উৎপাদিত তড়িৎ-প্রবাহের হিসেবে
জেনারেটর দু'রকম — এ. সি এবং
ডি. সি। এ-যন্ত্র চলে মোটামুটি দু'
রকম শক্তিতে — ধার্ম্যাল ও হাই-
ড্রলিক। কয়লা, জ্বালানি তেল
প্রভৃতি পুড়িয়ে সেই তাপের সাহায্যে
চালিত যন্ত্রে তড়িৎ উৎপাদিত হলে
সেই যন্ত্রকে বলা হয় 'ধার্ম্যাল
জেনারেটর'; আর, জলশ্রোতের
গতিবেগ নিয়ন্ত্রিত করে তার শক্তিতে
যে জেনারেটর চালানো হয় তাকে
বলে 'হাইড্রলিক জেনারেটর'।

জেনেটিক্স — বংশাশ্রুত, অর্থাৎ
উত্তরাধিকারিত্ব বিষয়ক তথ্যাদির
বিজ্ঞান। স্ত্রী-পুরুষের প্রজননকোষের
(পুং-কোষ ও ডিম্ব-কোষ) বিভিন্ন

ক্রোমোসোম ↑ পরস্পর সম্মিলিত
হয়ে তাদের জিনের ↑ পারস্পরিক
সংযোগে গঠিত নূতন জীবকোষের
প্রভাবে পিতামাতার বৈশিষ্ট্যসমূহ
সন্তানে পরিচালিত হয়। পারি-
পার্শ্বিক অবস্থা ও অগ্নাত কারণে
অবশ্য এর কিছু কিছু স্থায়ী বা
অস্থায়ী পরিবর্তন ঘটতে পারে।
এ সব তথ্যাদি সম্পর্কীয় বৈজ্ঞানিক
মতবাদকে বলা হয় জেনেটিক্স।
উদ্ভিদ ও প্রাণী উভয়ের ক্ষেত্রেই
বংশাশ্রুতের গবেষণালব্ধ তথ্যাদি
এই শাখায় পথচলিত হয়ে
থাকে।

জেনিথ — ভূ-পৃষ্ঠে দণ্ডায়মান কোন
বাক্তির সোজা মাথার উপরে নভো-
মণ্ডলে অবস্থিত সর্বোচ্চ যে বিন্দু
কল্পনা করা হয়। জ্যোতির্বিদ্যায়
'সেলেশিয়াল ফিয়ারে' ↑ এইরূপ
সর্বোচ্চ (জেনিথ) বিন্দু কল্পনা করে
নিয়ে জ্যোতির্বিজ্ঞানের বিভিন্ন
গণনাদির সমাধান করা হয়।

জেল — জেলির মত ঘন কোলয়ড্যাল
সলিউশন ↑; এর আঠালো-ঘনত্ব
এত বেশি থাকে যে, তা প্রায় স্থিতি-
স্থাপক পদার্থের মত হয়। অল্প জলে
যথেষ্ট পরিমাণ জিলাটিন ↑ মেশালে
এরূপ হয়ে থাকে।

জেলিয়াইট — এক রকম বিফোরক
পদার্থ বিশেষ। নাইট্রোসিলারিন ↑,
নাইট্রোসেলুলোজ ↑, সল্ট পিটার ↑
(পটাসিয়াম নাইট্রেট, KNO_3) ও

কার্ঠের গুঁড়া বিশেষ অল্পপাতে
মিশিয়ে পদার্থটা তৈরী হয়।

জো ডি ম্যা ক — সে লে শি য়া ল
ফিয়ারের ↑ যে অংশের উপর দিয়ে
সূর্যের বার্ষিক গতি লক্ষিত হয়।
সারা বছরে সূর্যকে আপাতদৃষ্টিতে
এইরূপ একটি নির্দিষ্ট পথে পরিভ্রমণ
করতে দেখা যায়। (প্রকৃতপক্ষে
সূর্য স্থির রয়েছে, পৃথিবীর গতির
জগ্গেই এরূপ দেখায়।) সূর্যের এই
আপাতদৃষ্ট ভ্রমণ পথকে বলা হয়
জোডিয়াক। জ্যোতির্বিজ্ঞায় এই
জোডিয়াক বা রাশিচক্রকে 12-টি
ভাগে ভাগ করে মেঘ, বুধ, মিতুন,
কর্কট প্রভৃতি দ্বাদশ রাশি গণনা
করা হয়ে থাকে।

জ্যাভেলি ওয়াটার — পটাসিয়াম
হাইপোক্লোরাইটের (KOCI) জলীয়
দ্রবণ; একে 'ইউ ডি জ্যাভেলি'ও
বলে। পটাসিয়াম হাইড্রক্সাইডের
(KOH) ঠাণ্ডা জলীয় দ্রবণের মধ্যে
ক্লোরিন গ্যাস ঢালালে রাসায়নিক
ক্রিয়ার ফলে এর উৎপত্তি ঘটে।
বস্ত্রাদি বর্ণহীন (ব্লিচিং ↑) করতে ও
বীজাণুনাশক পদার্থ হিসেবে অনেক
সময় ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

টক্সিন—আণুবীক্ষণিক জীবাণু দেহ-
তন্ত্রর মধ্যে যে-সব বিষ-রস ছড়ায়।
দেহের কোন জীবাণুহুট অংশ থেকে

এই টক্সিন রক্তপ্রবাহে মিশে গেলে
রক্তের টক্সিমিয়া অবস্থা বলে।
যে-সব প্রোটিন পদার্থ দেহে প্রবেশ
করিয়ে কোন টক্সিনের বিযক্রিয়া
নষ্ট করা যায় তাকে বলে টক্সয়েড,
আর, কোন টক্সিনের বিযক্রিয়া
প্রতিরোধ করবার জগ্গে দেহমনো
স্বভাবতই যে বিযন্ন পদার্থের সৃষ্টি
হয় তাকে বলে অ্যান্টিটক্সিন।

টক্সিকোলজি — জীবদেহে বিভিন্ন
বিষের ক্রিয়া ও তার ফলাফল
বিষয়ক তথ্যাদির বিজ্ঞান।

টক্সামিন — যে-সব পদার্থ দেহমনো
ভিটামিনের কার্যকরী শক্তি নষ্ট করে
ফেলে, যেমন, ভিটামিন-বি ডিমের
সাদা অংশের সঙ্গে মিশে গিয়ে এমন
পদার্থের সৃষ্টি করে যাতে ওই
ভিটামিন ↑ দেহের আর কোন
কাজেই আসে না। এখানে ডিমের
সাদা অংশকে টক্সামিন, বা 'ভিটামিন
নাশক' পদার্থ বলা হয়।

টটোম্যারিজম — কোন যৌগিক
পদার্থে তার দু-রকম আইসোমার ↑
এক সঙ্গে মিশে থাকার অবস্থা।
এরূপ দুই রকম আইসোমারের
পারস্পরিক অল্পপাত মোটামুটি স্থির
থাকে। এর এক রকম আইসোমার
যদি আলাদা করে ফেলা যায়, তাহলে
অন্য আইসোমারটির কতক অংশের
গঠন বদলে গিয়ে প্রথমটার মত হয়ে
অল্পপাতের স্থিরতা লাভ করে। এ
রকম পদার্থকে 'টটোম্যারিক' পদার্থ

বলে। কোন কোন রাসায়নিক ক্রিয়ায় মনে হয়, এর মধ্যে এক রকম বিশেষ আইসোমার আছে, আবার কোন ক্ষেত্রে মনে হয়, যেন পদার্থটির মধ্যে অপর আর এক রকম আইসোমার রয়েছে।

টন — ইংলণ্ডীয় ওজনের একক বিশেষ; প্রায় 27 মণ। কয়লা প্রভৃতি ওজন করতে যুক্তরাষ্ট্রে একে বলে লঙ্ টন, = 2240 পাউণ্ড; দ্রাব্য পদার্থাদি ওজন করতে ব্যবহৃত হয় শর্ট টন, = 2000 পাউণ্ড। ‘মেট্রিক টন’ হলো 1000 কিলোগ্রাম ↑, বা 2204.6 পাউণ্ড; একে আবার টনি-ও বলা হয়।

টনসিল — মুখ-গহ্বরের পশ্চাত্তাগে অবস্থিত জিহ্বামূলের ছ’পাণের দুটি



ক্ষুদ্র গ্যাণ্ড ↑ বা গ্রন্থি। এই গ্যাণ্ড দুটি লিম্প ↑ উৎপাদন করে; আর এর বিশেষ জৈব-ক্রিয়ার সাহায্যে কণ্ঠনালীতে রোগ-

সংক্রমণ নিবারণ করে দেহ স্বস্থ ও নিরোগ রাখে।

টনিক — সাধারণ স্বাস্থ্যপ্রদ ঔষধ।

...টনিক, যেমন হাইপারটনিক ↑ স্লাসনস, গাঢ়তর দ্রবণ। আইসো-টনিক ↑ সল্যুশনস মানে যে-সব দ্রবণের গাঢ়ত্ব পরস্পরের সমান।

টম্‌সন, স্যার জোসেফ জন — বৃটিশ

পদার্থ-বিজ্ঞানী, ম্যানচেস্টারে জন্ম 1856 খৃঃ, মৃত্যু 1940 খৃঃ। কেম্ব্রিজ বিশ্ববিদ্যালয়ে ফলিত পদার্থ-বিজ্ঞানের ‘ক্যাভেন্ডিশ’ অধ্যাপক। তড়িতের আয়ন ↑ মতবাদের সম্ভারণ এবং পরমাণুর গঠন-বৈচিত্র্যে ইলেকট্রনের ↑ অস্তিত্ব আবিষ্কারে প্রসিদ্ধি। 1906 খৃঃ পদার্থ-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ।

পুত্র স্যার জর্জ প্যাগেট টমসনও প্রখ্যাত বিজ্ঞানী। পরমাণু-শক্তি-সহজীয় গবেষণায় স্মরণীয় কীর্তি; 1937 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ। প্রথম ‘অ্যাটম বম্ব’ ↑ উৎপাদনের গবেষণাগোষ্ঠীর অন্যতম বিজ্ঞানী।

...টমি — বাবছেদ, কাটা, যেমন লিথোটমি মানে মূত্রাধার (ব্রাদার) কেটে তার ভিতরে উৎপন্ন পাথর (পাথুরি-রোগ) বার করে ফেলা (লিথো = প্রস্তুত)। অ্যানাটমি মানে শব-ব্যবচ্ছেদ, শারীররত্নের শিক্ষায় মৃত দেহ কেটে আভ্যন্তরীণ গঠন-বৈচিত্র্য ও অঙ্গ-সংস্থানের প্রত্যক্ষ পরীক্ষা-নিরীক্ষা।

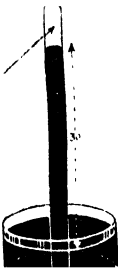
টটিকলিস — ঘাড়-মাথা একদিকে বেকে গিয়ে যে দৈহিক-বিকৃতি ঘটে, অত্যধিক শৈত্য, বা অথ কোন কারণে ঘাড়ের শিরা ও মাংসপেশীর সংকোচনে অনেক সময় এরূপ হয়।

টরিড জোন — ভূ-পৃষ্ঠের গ্রীষ্মপ্রধান অঞ্চল, অর্থাৎ পৃথিবীর বিষুব-রৈখিক আঞ্চলিক ভূভাগ। ভৌগোলিক বিষুব

বৃত্তের (ইকোয়েটর ↑) $23^{\circ}30'$ উত্তর ও দক্ষিণ অক্ষরেখার মধ্যবর্তী ভূখণ্ডে জুড়ে এই অঞ্চল বিস্তৃত।

টরিসেলি, ইভেঞ্জিলেটা — ইটালীয় বিজ্ঞানী, জন্ম 1608 খৃঃ, মৃত্যু 1647 খৃঃ। দীর্ঘদিন গ্যালিলিও-র ↑ ছাত্র ও সহকারী। 1643 খৃঃ বায়ুমণ্ডলের চাপ নির্ধারণের মৌলিক তথ্য আবিষ্কার এবং প্রথম চাপমাপ যন্ত্র (বারোমিটার ↑) উদ্ভাবন। এই যন্ত্রে 'টরিসেলিয়ান ভ্যাকুয়াম' ↑ স্থিতির জন্ম স্বরূপী।

টরিসেলিয়ান ভ্যাকুয়াম — এক মুখ বদ্ধ, অনান 32 ইঞ্চি লম্বা, একটা কাঁচ-নলের মধ্যো পারা ভর্তি করে আর একটা পারা ভর্তি পাত্রের উপর



উল্টে ধরলে ওই কাঁচ নলের মধ্যস্থ পারা খানিকটা নেমে যায়। এভাবে কাঁচ নলটার উপরের দিকে যে শূণ্যস্থান স্থিতি হয়, সেখানে

টরিসেলিয়ান ভ্যাকুয়াম বায়ু থাকে না, সামান্য পারার বাষ্প থাকে মাত্র। এক্ষণ বায়ুশূণ্য স্থানকে বলে 'টরিসেলিয়ান ভ্যাকুয়াম'। ইতালীয় বিজ্ঞানী টরিসেলি ↑ এক্ষণ কাঁচনলে পারা-স্তম্ভের উচ্চতা মাপে বায়ুর চাপ নির্ধারণের কৌশল উদ্ভাবন

করেছিলেন। কৌশলটা এক রকম সাধারণ বারোমিটার ↑ হিসেবে ব্যবহৃত হতে পারে।

টলেমি, ক্লডিয়ান টলেমি — মিশরীয় জ্যোতির্বিজ্ঞানী, আত্মমানিক খৃষ্টীয় দ্বিতীয় শতকে আলেকজান্দ্রিয়ায় আবির্ভাব। পৃথিবী-কেন্দ্রিক সৌর জগতের মতবাদ (টলেমিয় বিশ্ব-সংজ্ঞা) হলো : পৃথিবী স্থির, সূর্য ও গ্রহ-নক্ষত্র তাকে প্রদক্ষিণ করছে। প্রচার : সহস্রাধিক বছর পরে যে মতবাদ কোপার্নিকাস ↑ কর্তৃক ভ্রান্ত প্রতিপন্ন। গণিতের ত্রিকোণমিতি শাখার প্রবর্তক। ভূ-মণ্ডলের প্রথম মানচিত্র অঙ্কন ; বহুলাংশে ভ্রান্তিপূর্ণ হলেও পৃথিবীর এই প্রথম মানচিত্র অনেকটা প্রামাণ্য ও সে-যুগের পক্ষে অসাধারণ কৃতিত্বের পরিচায়ক।

টলুইন — মিথাইল বেঞ্জিন, C_6H_5 , CH_3 ; বর্ণহীন দাহ্য তরল পদার্থ। কোল-টার ↑, অর্থাৎ আলকাতরা থেকে নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। একে অনেক সময় টলুঅল-ও বলা হয়। এ থেকে নানারকম রং, ঔষধ, স্যাকারিন, প্রভৃতি পাওয়া যায়। টি-এন-টি ↑ (ট্রাই-নাইট্রোটলুইন) প্রভৃতি বিস্ফোরক পদার্থ প্রস্তুত করতেও এর প্রয়োজন হয়।

টাইপ মেটাল — সীসা, অ্যান্টিমনি ও টিনের সংকর-ধাতু ; এর মধ্যে সাধারণত : 60% সীসা (লেড ↑), 30% অ্যান্টিমনি এবং 10% টিন থাকে।

মুদ্রণকার্যের জগ্রে এ-দিয়ে ছাপার টাইপ তৈরী হয়ে থাকে। অ্যাক্টিমনি থাকায় তরলীকৃত সংকর ধাতুটা ঢালাই করে জমাতে আয়তনে ছোট না হয়ে বরং একটু বেড়ে যায়; ফলে নিখুঁত পরিষ্কার অক্ষরগুলো গঠে।

টাইটেনিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; পারমাণবিক ওজন 47.9, পারমাণবিক সংখ্যা 22; অনেকটা লোহার অনুরূপ ধাতু। সহজেই এর তার ও পাত করা যেতে পারে। এর খনিজ যৌগিক পদার্থ অনেক পাওয়া যায়। এর অক্সাইড, TiO_2 , সাদা 'ভানিস রং' হিসেবে ব্যবহৃত হয়। টাইটেনিয়াম মিশিয়ে বিভিন্ন সংকর-ধাতুও তৈরী হয়ে থাকে। উৎকৃষ্ট ইস্পাত তৈরী করতে টাইটেনের \uparrow সঙ্গে সামান্য কিছু টাইটেনিয়ামও লোহার সঙ্গে অনেক সময় মেশানো হয়ে থাকে। কাঁচ-শিল্পেও এর ব্যবহার আছে।

টাংষ্টেন — মৌলিক ধাতু; এর অপর নাম উলফ্রাম \uparrow । বৈদ্যুতিক বাতির ফিলামেন্ট \uparrow এ-দিয়ে তৈরী করা হয়। বিশেষ ধরণের ইস্পাত (টাংষ্টেন-স্টিল) তৈরী করতেও এর প্রয়োজন হয়ে থাকে।

টার্টার — প্রধানত: অ্যাসিড-পটা-সিয়াম টার্টারেটকে বলে ক্রিম-অব-টার্টার, যা মৃদু প্রস্তুতকালে মৃদু-ভাণ্ডের মধ্যে জমে (আর্গল \uparrow)। জিনিসটা জ্বোলাপ হিসেবে ঔষধরূপে

ব্যবহৃত হয়। পটাসিয়াম ও অ্যাক্টিমনির মিলিত টার্টারেট-কে বলে **টার্টার-এমিটিক** \uparrow , যা সর্দি-কাশির একটা বিশিষ্ট ঔষধ; কিন্তু পরিমাণ বেশি হলে এর বিবক্রিয়া দেপা যায়। দাঁতের উপরে যে পদার্থের বাদামী আবরণ পড়ে তা প্রধানত: ক্যাল-সিয়াম ফস্ফেট; সাধারণ কথায় বলা হয় টার্টার।

টার্টারিক অ্যাসিড — একটা জৈব অ্যাসিড; সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। এর রাসায়নিক সূত্র $COOH.(CH.OH)_2.COOH$; আঙ্গুর ফলের রস থেকে পাওয়া যায়। আর্গল \uparrow থেকেই বেশীর ভাগ টার্টারিক অ্যাসিড মেলে। এর বিভিন্ন সল্টকে বলে **টার্টারেট**। রঞ্জন-শিল্পে, কাপড় ছাপার কাজে প্রচুর ব্যবহৃত হয়ে থাকে। বেকিং পাউডার \uparrow , সিডলিজ পাউডার \uparrow ইত্যাদিতেও প্রয়োজন হয়।

টার্টারেট — টার্টারিক অ্যাসিডের \uparrow রাসায়নিক লবণ বা সল্ট \uparrow ।

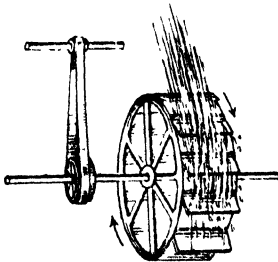
টার্টার এমিটিক — পটাসিয়াম ও অক্টিমনির \uparrow মিলিত টার্টারেট \uparrow লবণের ব্যবহারিক নাম। টার্টার-এমিটিক ঔষধ হিসেবে সর্দি-কাশিতে ব্যবহৃত হয়; মাত্রাধিক্যে বিবক্রিয়া।

টার্মালিন — বোরন ও অ্যালুমিনি-য়ামের যুগ্ম সিলিকেটে \uparrow গঠিত স্বচ্ছ ও মূল্যবান প্রস্তর বিশেষ। সাধারণত:

বর্ণহীন থাকে, কখন কখন নীল বা লাল রঙেরও দেখা যায়।

টার্পেটাইন — তারপিন তেল ; পাইন গাছ থেকে নিঃসৃত রজন-জাতীয় আঠালো রস চোলাই করে এই তেল পাওয়া যায়। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা বিশেষ এক শ্রেণীর তরল হাইড্রোকার্বন ↑ মাত্র। উৎকৃষ্ট দ্রাবক পদার্থ হিসেবে কখন কখন রং, ভানিস প্রভৃতি তৈরী করতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে, তেলটার কিছু ভেজ গুণও আছে।

টারবাইন — এক রকম যন্ত্র বিশেষ ; যার সাহায্যে মোটর বা ইঞ্জিনের কার্যকরী-শক্তি উৎপাদন করা সম্ভব হয়। এর যান্ত্রিক কৌশলটা হলো : সরু নলপথে জলীয় বাষ্প, বায়ু বা জল-প্রবাহ এসে মবেগে একটা প্রকাণ্ড চাকার চওড়া রেডগুলোর উপরে পর্দায়ক্রমে আঘাত করতে থাকে ;



টারবাইন জল-চক্র

এর ফলে চাকাটা দ্রুত ঘুরতে আরম্ভ করে। ওই চাকার সঙ্গে সংযুক্ত ইঞ্জিন বা মোটরের চাকাও ঘুরে সঙ্গে

সঙ্গে চলতে থাকে। এভাবে চালিত গ্যাস-টারবাইন বা ওয়াটার-টারবাইনের সাহায্যে বিভিন্ন যন্ত্র চালানো হয়। টারবাইনের কোশলে চালিত যন্ত্রকে টার্বো বলে ; যেমন — টার্বো ইঞ্জিন, টার্বো জেনারেটর ↑ ইত্যাদি।

টি. এন. টি — টাই-নাইট্রোটলুইন নামক বিস্ফোরক পদার্থের সংক্ষিপ্ত নাম। কিকে হলদে, স্ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। বিশেষ নাইট্রেন ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে টলুইনের ↑ সঙ্গে নাইট্রো-জেনের রাসায়নিক মিলনের ফলে উৎপন্ন হয়ে থাকে। পদার্থটাকে আবার অনেক সময় টোটাইলও বলা হয়।

টিউবারকুল — উদ্ভিদ বা জীবদেহের কোথাও স্থানীয় জৈব কোষগুলির ক্ষীতির ফলে যে এক রকম গোলাকার পদার্থ-পিণ্ডের উদ্ভব হয়। আবার জীবের দেহাভ্যন্তরে বিভিন্ন তন্তুর (টিস্যু ↑) গায়ে যক্ষ্মারোগের (টিউবারকুলিসিস ↑) জীবাণুরা যে-সব ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র গুটিকা সৃষ্টি করে সেগুলিকেও টি. ল. বলে।

টিউবারকুলিসিস — যক্ষ্মারোগ ; এ-রোগে সাধারণতঃ ‘টিউবারকুল’



টিউবারকুল ব্যাচিলস

নামক বিশেষ এক শ্রেণীর জীবাণুর (ব্যাচিলি ↑) দ্বারা প্রদানতঃ ফুসফুস আক্রান্ত হয়। (চিত্রে কাঠির মতগুলি জীবাণু, আর গোলাকার

গুলি রক্তকণিকার (সেল ↑) প্রায় হাজার গুণ বর্ধিত চিত্র)।

টিউবারকুলিন — টি. স ব্যাচিলি থেকে নিষ্কাশিত এক প্রকার জৈব পদার্থ, যা প্রয়োগ করে কেহ যক্ষ্মারোগে আক্রান্ত হয়েছে কিনা, তার পরীক্ষা করা হয়।

টিউমার — দূষিত জৈবকোষের ক্ষীতি। জীবাণু ছুঁই কোষগুলি যদি বাডতে থাকে এবং সংলগ্ন সব তন্তুকোষ-গুলিকে ক্রমাগত ভেঙ্গে ফেলে, তাহলে তা ক্যান্সার ↑ রোগে পরিণত হয়। যদি কোন টিউমারের কোষগুলি নিজেরা বাড়ে, কিন্তু চারদিকের তন্তুগুলিকে ঠেলে সরিয়ে দেয়, তাহলে তা তেমন মারাত্মক হয় না।

টিউনিং ফর্ক — ধাতুনির্মিত লম্বা; সাড়াশি-আধতি যন্ত্র বিশেষ; শব্দ-বিজ্ঞানের পরীক্ষায় ব্যবহৃত হয়।

আঘাত করলে এর দুটি অংশ সম-ভাবে স্পন্দিত হয়ে একটি মাত্র বিস্তৃত ধ্বনি সৃষ্টি করে।

টিন — মৌলিক দ্রব্য পদার্থ; পারমাণবিক ওজন 118.7, পারমাণবিক সংখ্যা 50, সাংকেতিক চিহ্ন Sn (স্ট্যানাম)। রূপের মত সাদা; সহজেই এর তার ও পাত করা যায়। এর খনিজ অক্সাইড, SnO_2 (টিন-টোন), এক বিশেষ প্রক্রিয়ায় কার্বনের সঙ্গে উত্তপ্ত

করে ধাতুটা সাধারণতঃ নিষ্কাশিত হয়। সাধারণ তাপমাত্রায় জল বা বায়ুর সংস্পর্শে এর কোন বিকৃতি ঘটে না; কিন্তু 18° সেন্টিগ্রেডের কম তাপে ধূসর বর্ণ (আলোট্রপিক টিন) হয়ে যায়, একে বলে **টিন প্লেগ**। নানারকম সংকর-ধাতু তৈরী ও টিন-প্রেটিং-এর কাজে প্রয়োজন হয়। লোহার চাদরে টিনের পাতলা আস্তরণ দিয়ে সাধারণ টিন-প্রেট তৈরী হয়ে থাকে।

টিণ্ডাল এক্ট — আলোক-রশ্মির পথে অতি সূক্ষ্ম পদার্থ-কণিকা পড়লে ওই আলোকের যে বিচ্ছরণ ঘটে। কোন ক্ষুদ্র ছিদ্রপথে রোদ ঢুকলে ঘরের বাতাসে ভাসমান ধূলিকণা-গুলো এর ফলে পরিষ্কার দৃষ্টি-গোচর হয়ে থাকে, ধূলিকণার উপর আলোকের প্রতিফলন ও বিচ্ছরণের ফলেই অদৃশ্য আলোক রশ্মি দৃশ্য হয়ে ওঠে। অতি সূক্ষ্ম কণিকার উপর নীল আলোক-তরঙ্গ বিশেষভাবে বিচ্ছুরিত হয়। আকাশের রং মোটামুটি এ জেটই নীল দেখায়। আলট্রা-মাইক্রোস্কোপ ↑ যন্ত্রে এই টিণ্ডাল এক্টের জন্তেই জলে ভাসমান অদৃশ্য কণিকাগুলো দৃষ্টিগোচর হয়ে ওঠে। বৃষ্টি-বিজ্ঞানী টিণ্ডাল এই তথ্য উদ্ঘাটন করেন।

টিটেনাস — ধাতু হিংস্র রোগ; জীবাণুঘটিত কঠিন ব্যাধি। প্রধানতঃ জীবাণুহীন হলমুত্র থেকে 'টিটেনাস'

নামক এক প্রকার জীবাণু কোন ক্ষতের ভিতর দিয়ে দেহের রক্তে অহুপ্রবেশ করে এবং সোজা গিয়ে মেরুদণ্ড আক্রমণ করে। এর ফলে মেরু-শিরার সংকোচনে পৃষ্ঠদেশের মাংসপেশীগুলিও সংকোচিত হয় এবং দেহ বেকে যায়। দুশ্চিকিৎস ব্যাধি।

টিনিটাস — কানে অকারণ শ্রুত ভোঁ-ভোঁ শব্দ। এটা বাইরের কোন শব্দ নয়, অবগেন্দ্রিয়ের বিকৃতিজনিত শ্রুত আভ্যন্তরীণ শব্দ।

টিনোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে বিভিন্ন পদার্থের বর্ণের তুলনামূলক প্রভেদ নিরূপণ করা যায়; এতে প্রধানত: প্রামাণ্য কোন নির্দিষ্ট বর্ণের কাঁচ বা দ্রবণের সঙ্গে অজ্ঞাত পদার্থের বর্ণের তুলনা করা হয়।

টেকনোলজি — শিল্প-বিজ্ঞান; শিল্প-দ্রব্যাদি প্রস্তুতির কাজে বৈজ্ঞানিক তথ্যের ব্যবহারিক প্রয়োগ-বিদ্যা।

টেম্পারেচার — উষ্ণতা বা তাপ-মাত্রা; কোন পদার্থ কতটা উত্তপ্ত বা ঠাণ্ডা, অর্থাৎ তার উষ্ণতার পরিমাণ এর বিভিন্ন এককে প্রকাশিত হয়। পদার্থের মধ্যে উষ্ণতার, অর্থাৎ তার টেম্পারেচারের যে ত্রাস-বৃদ্ধি ঘটে তা থার্মোমিটারে \uparrow



থার্মো-
মিটার

সাহায্যে নির্ধারিত হয়ে থাকে। কোন পদার্থে নিহিত মোট তাপ-শক্তিকে

বলে হিট \uparrow । হিট ও টেম্পারেচার এক জিনিস নয়। টেম্পারেচার পদার্থের উষ্ণতার মাত্রা বা পরিমাণ সম্বন্ধীয় ধারণা জন্মায় মাত্র। আর পদার্থের হিট, বা মোট তাপ-শক্তির পরিমাণ ক্যালোরি \uparrow এককে নির্ধারিত হয়। বিভিন্ন থার্মোমিটারে \uparrow বিভিন্ন স্কেলের এককে টেম্পারেচার মাপা হয়; যেমন—সেন্টিগ্রেড \uparrow , ফারেনহাইট \uparrow ও কুমার \uparrow ।

টেম্পারিং (অব টিল) — ইম্পাতে পান দেওয়া। সাধারণ ইম্পাতে তৈরী জিনিসে উপযুক্তরূপ কাঠিন্য দেওয়ার জন্তে প্রথমে তাকে বিশেষ-ভাবে উত্তপ্ত করে সহসা তেল বা জলে ডুবিয়ে সাধারণত: টেম্পার করা হয়। যাকে বাংলায় বলে ‘পান দেওয়া’। বিভিন্ন শ্রেণীর টিলে \uparrow টেম্পারিং-এর কৌশল আবার বিভিন্নরূপ হয়ে থাকে।

টেন্টাকুল — বিশেষ বিশেষ প্রাণীর সম্মুখভাগে প্রলম্বিত নমনীয় দেহাংশ;



বা জড়িয়ে বা ঘুরিয়ে তারা শিকার ধরে, আবার এগুলির স্পর্শেই

চলার পথের বাধাও অহুভব করে; যেমন — অক্টোপাসের \uparrow বাহুগুলি, শামুক, আরশোলা প্রভৃতি জীবের মুখের পার্শ্ববর্তী স্কন্ধনলসমূহ।

টেঙুল — লতানো উদ্ভিদের আকর্ষ

বা শুণ্ড; অর্থাৎ লতার গাঁটে-গাঁটে



উদ্ভিদের স্বাক্ষর

যে-সব স্থত্র বা লম্বা ও নরম অংশ
বেরায় এবং যে-
গুলির সাহায্যে
অবলম্বন স্বরূপ
নিকটবর্তী ডাল-
পালা আঁকড়ে ধরে
লতা বেয়ে ওঠে।

টেরাটোলজি — অস্বাভাবিক এবং
অতিপ্রাকৃত আকৃতিবিশিষ্ট জীবের
গঠন-বৈশিষ্ট্যাদি সম্বন্ধীয় বৈজ্ঞানিক
গবেষণা বিদ্যা; যেমন — মানুষদের
বলায় দৈত্যাকৃতি লোক, বা অতি
খর্বাকৃতি বামন, অথবা কোন যুক্তদেহ
যমজ শিশুর অস্বাভাবিকতার জৈব
কারণ নির্ধারণের বিদ্যা।

টেলিগনি — একই জীলোকের (বা
স্ত্রী-প্রাণীর) বিভিন্ন স্বামীর ঔরসজাত
সন্তানদের মধ্যে পরবর্তী স্বামীর জাত
সন্তানে পূর্বস্বামীর কোন কোন
বৈশিষ্ট্যের সম্ভাব্য প্রভাব।

টেলিগ্রাফ — বৈদ্যুতিক তারের
মাধ্যমে দূরবর্তী স্থানে সাংকেতিক
ভাষায় সংবাদ প্রেরণ করবার যন্ত্র।
এর টান্সমিটার বা প্রেরক-যন্ত্রের
একটা চাবি টিপলে তড়িৎ-শ্রোত
তারের মাধ্যমে দূরবর্তী গ্রাহক-যন্ত্রের
মধ্য দিয়ে প্রবাহিত হয় (ক্লোসড
সার্কিট ↑); চাবিটা ছেড়ে দিলেই
প্রবাহ বন্ধ হয়ে যায়। প্রেরক-যন্ত্রের
চাবিটা চেপে ধরা ও ছেড়ে দেওয়ার

সময়ের কম-বেশির উপরে গ্রাহক
যন্ত্রে দু-রকম শব্দ সৃষ্টি করে— হৃদ
শব্দ 'টরে' ও দীর্ঘ শব্দ 'টক্কা'।
মোস' নামে এক বিজ্ঞানী ইংরাজীর
26-টা অক্ষর এই 'টরে' ও 'টক্কা'
শব্দ দুটা বিভিন্ন রকমে মাজিয়ে
একটা সাংকেতিক ভাষার উদ্ভাবন
করেন। এই ব্যবস্থায় গ্রাহক-
যন্ত্রের এই শব্দ-বৈচিত্র্য লক্ষ্য করে
অক্ষরগুলো বুঝে নেওয়া যায়।
পরে অক্ষরগুলো মাজিয়ে সমস্ত
সংবাদটা এর থেকে বুঝা যেতে
পারে। প্রেরক-যন্ত্র থেকে গ্রাহক-
যন্ত্রে আগত মুহূর্ত্তি-প্রবাহকে অবগত
রিলে ↑ করে বাড়িয়ে নেওয়া হয়।

টেলিপ্রিন্টার — টেলিগ্রাফের
সাহায্যে দূরাগত সংবাদের স্বয়ংক্রিয়
লিখন-যন্ত্র। বিশেষ যান্ত্রিক কোশলে
টেলিগ্রাফের টরে-টক্কা শব্দ আপনা
থেকে যন্ত্রস্থ কাগজের উপর বিন্দু ও
রেখায় অঙ্কিত হয়ে এক রকম
সাংকেতিক লেখার সৃষ্টি করে।
আজকাল আবার এর এমন উন্নত
যান্ত্রিক কোশল উদ্ভাবিত হয়েছে যার
সাহায্যে টেলিগ্রাফে আগত সংবাদ
একেবারে টাইপ-রাইটারে ছাপা হয়ে
বেরিয়ে আসে। এরূপ যন্ত্রকে বলে
টেলিপ্রিন্টার বা **টেলিটাইপ**।

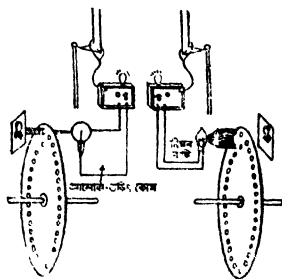
টেলিফোন — বৈদ্যুতিক তারের
মাধ্যমে দূরবর্তী লোকের সঙ্গে
কথা বলার যন্ত্র। শব্দ প্রেরণ
ও গ্রহণের ক্ষেত্রে এর প্রধান অংশ

হলো ট্রান্সমিটার ও রিসিভার যন্ত্র। ট্রান্সমিটারে থাকে একটা কার্বন-মাইক্রোফোন ↑; ওর মুখে কথা বললে শব্দ-তরঙ্গের সংঘাতে ওই মাইক্রোফোনের পর্দা শব্দাভ্যাসী কম্পিত হয়। এর ফলে মাইক্রোফোনের তড়িৎ-প্রবাহের পথে প্রতিবন্ধকতার হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে এবং তদনুযায়ী নিয়ন্ত্রিত বৈদ্যুতিক স্পন্দন দূরবর্তী রিসিভার-যন্ত্রে গিয়ে পৌঁছায়। রিসিভার-যন্ত্রে থাকে একটা বাঁকানো চুম্বকের দুই প্রান্তে সংলগ্ন লোহার দু'টি টুকরোর (পোল-পিস্) গায়ে জড়ানো তার-কুণ্ডলী (কয়েল)। লোহার একখানা পাতলা পর্দা (ডায়াফ্রাম) ওই কয়েল ছটার সামনে আলতোভাবে সংলগ্ন থাকে। ট্রান্সমিটার ↑ থেকে আগত বৈদ্যুতিক স্পন্দন রিসিভারের ওই কয়েলে সঞ্চারিত হয়, আর ওই লোহার পর্দাখানা তদনুযায়ী স্পন্দিত হতে থাকে। ওই পর্দা বা ডায়াফ্রামের এরূপ নিয়ন্ত্রিত স্পন্দনে রিসিভার বা গ্রাহক-যন্ত্রে পুনরায় তদনুযায়ী শব্দ-তরঙ্গ সৃষ্টি হয়ে শ্রুতিগোচর হয়।

টেলিফটো লেন্স — দূরের জিনিস পরিষ্কারভাবে দেখবার উপযোগী টেলিস্কোপের ↑ মধ্যে যে বিশেষ ধরনের লেন্সের ↑ সঙ্গে ফটোগ্রাফিক ক্যামেরা লাগিয়ে দূরবর্তী বস্তুর সূক্ষ্ম ছবি তোলা যায়। এরূপ লেন্স ব্যবহারের ফলে দূরবর্তী বস্তুর প্রতিচ্ছবি

টেলিস্কোপের ব্যবস্থায় ক্যামেরার ফোকাসের ↑ মধ্যে এসে যায় এবং ফটোগ্রাফির ↑ সাধারণ নিয়মে তার ফটো ওঠে। এতে ক্যামেরার সাধারণ লেন্সের জায়গায় বিশেষ ধরনের একখানা কনকেভ ↑ এবং একখানা কনভেক্স ↑ লেন্স একসঙ্গে লাগানো থাকে।

টেলিভিসন — যে যন্ত্রের সাহায্যে কোন বস্তু বা দৃশ্যের ছায়াচিত্র কৌশলে দূরবর্তী স্থানে প্রেরণ করে পর্দায় ফুটিয়ে তোলা যায়। যে বস্তুর প্রতিকৃতি দূরে পাঠাতে হবে তার উপর আলোকপাত করলে প্রেরক-যন্ত্রের মধ্যে আলো-ছায়ার তীব্রতার তারতম্যানুযায়ী যান্ত্রিক কৌশলে সূক্ষ্ম (ফটো ইলেকট্রিক ↑) তড়িতরঙ্গ উৎপাদিত হয় এবং তা আবার



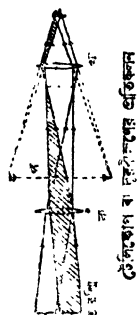
টেলিভিসন যন্ত্রের মোটামুটি নক্সা

বেতার-তরঙ্গের (ইলেকট্রো-ম্যাগনেটিক ওয়েভ ↑) দ্বারা চারদিকে ছড়িয়ে পড়ে। সেই তড়িতরঙ্গ দূরবর্তী গ্রাহকযন্ত্রে উপস্থিত হয়ে বিশেষ

ব্যবস্থায় তার উৎপাদক আলোক-বিশ্মির তীব্রতার তারতম্যামুযায়ী পুনরায় আলোকবিশ্মির সৃষ্টি করে। এভাবে প্রেরক-যন্ত্রস্থ আলোকবিশ্মির তীব্রতার হ্রাস-বৃদ্ধি অনুযায়ী গ্রাহক-যন্ত্রের আলোকবিশ্মির হ্রাস বৃদ্ধি ঘটে এবং তদনুযায়ী আলো-ছায়ায় সৃষ্টি করে। এভাবে দূরবর্তী প্রেরক-যন্ত্রের সম্মুখস্থ চিত্র বা দৃশ্যের অবিকল প্রতিচ্ছবি গ্রাহক-যন্ত্রের সম্মুখস্থ পর্দায় ফুটিয়ে তোলে। শত শত মাইল দূরবর্তী লোকের অশ্রদ্ধ-সহ সম্যক চিত্র এভাবে গ্রাহক-যন্ত্রের পর্দায় ফুটে ওঠে। আর একই সঙ্গে রেডিও যন্ত্রের ব্যবস্থায় তার মুখের কথাও শোনা যায়।

টেলিস্কোপ — দূরবীক্ষণ যন্ত্র; বহু দূরবর্তী বস্তুর প্রতিচ্ছবি বর্ধিতাকারে দেখবার জগ্রে উদ্ভাবিত যন্ত্র। 1603 খৃষ্টাব্দে গ্যালিলিও প্রথম আবিষ্কার করেন, ক্রমে অবশ্য এ-যন্ত্রের নানারূপ উন্নতি সাধিত হয়েছে। সম্প্রতি মাউন্ট প্যালোমার বীক্ষণাগারের 200" ইঞ্চি ব্যাসের প্রতিফলক-লেন্সযুক্ত টেলিস্কোপে লক্ষ লক্ষ আলোক-বর্ষ (লাইট-ইয়ার) দূরের জ্যোতিষ্কও দেখা যাচ্ছে। টেলিস্কোপ ছ'রকম হতে পারে: **রিফ্লেক্টিং টেলিস্কোপ** যন্ত্রের অভ্যন্তরে থাকে একখানা অপেক্ষাকৃত বড় উত্তল (কনভেক্স) লেন্স, যার ভিতর দিয়ে প্রতিসরিত

হয়ে দৃশ্য বস্তুর ক্ষুদ্র অথচ পরিষ্কার প্রতিচ্ছায়া যন্ত্রের ভিতরে পড়ে। এই



প্রতিচ্ছায়া আবার আইপিসের অবতল (কনকেভ) লেন্সের ভিতর দিয়ে বর্ধিতাকারে দৃষ্টিগোচর হয়। আর **রিফ্রেক্টিং টেলিস্কোপ**ের অভ্যন্তরে থাকে লেন্সের বদলে একখানা অবতল (কনকেভ) দর্পণ, যাতে

প্রতিফলিত হয়ে দৃশ্য বস্তুর ছায়া যন্ত্রের ভিতরে পড়ে, যা আবার আইপিসের লেন্সে প্রতিসরিত হয়ে বর্ধিতাকারে দেখা যায়। এ-সব দূরবীক্ষণ যন্ত্র গ্রহ-নক্ষত্রাদি পর্যবেক্ষণের জগ্রেই ব্যবহৃত হয়। এতে দৃশ্য বস্তুর উল্টো ছায়া পড়ে বলে ভ্রূ-পৃষ্ঠের দূরবর্তী জিনিস দেখা অস্ববিধাজনক। এজগ্রে আবার একখানা প্রিজম বিশেষ ব্যবস্থার এরূপ টেলিস্কোপে লাগানো হয়, যার ফলে উল্টো ছায়া সোজা হয়ে এসে দর্শকের চোখে পড়ে। (বাইনোকুলার)

ট্যাকোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে প্রতি মিনিটে ইঞ্জিনের চাকার ঘূর্ণন-সংখ্যা জানা যায়; গতি-নির্ধারক যন্ত্র। 'ট্যাক...' মানে গতি। 'ট্যাকি...' মানে ক্রত, যেমন—ট্যাকিকার্ডিয়া, ক্রত হৃৎস্পন্দন।

ট্যানটালাম — মো লি ক ধাতু ; অত্যন্ত কঠিন পদার্থ। হাইড্রো-ফ্লোরিক ↑ অ্যাসিড ছাড়া অণু কোন অ্যাসিডেই গলে না। উত্তাপ ও অ্যাসিডের ক্রিয়া প্রতিরোধক কোন কোন ধাতু-সংকর (অ্যালয় ↑) প্রস্তুত করতে ব্যবহৃত হয়। ধাতুটার গ্যাস শোষণের ক্ষমতাও প্রবল ; এজেন্ট ভ্যাঙ্কুয়াম ↑ নল তৈরী করতে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

ট্যানিং — জীবজন্তুর কাঁচা চামড়াকে যে প্রক্রিয়ার সাহায্যে তৈরী পাকা চামড়ায় (লেদার) পরিণত করা হয়। এজেন্টে ট্যানিক ↑ অ্যাসিড, বিভিন্ন ট্যানিন ↑, অ্যালাম ↑ প্রভৃতি রাসায়নিক পদার্থ দিয়ে বিভিন্ন প্রক্রিয়াকরাহয়ে থাকে। ক্রোমিয়াম ↑ ঘটিত বিভিন্ন সল্ট ও ট্যানিং-এর কাজে দরকার হয়।

ট্যানিক অ্যাসিড — এক প্রকার উদ্ভিদের 'গল-নাট' নামক ফল থেকে নিষ্কাশিত রাসায়নিক পদার্থ ; সাদা গুঁড়া, জলে দ্রবণীয়। হরিতকী, বহেড়া প্রভৃতি দেশীয় নানা রকম উদ্ভিদের ফল থেকেও এ-জাতীয় বিভিন্ন রাসায়নিক পদার্থ পাওয়া যায় ; এগুলো সব ট্যানিন নামে পরিচিত। এদের মধ্যেও ট্যানিক অ্যাসিড বিভিন্ন পরিমাণে থাকে। চর্ম-শিল্পে (ট্যানিং ↑) ও কালি তৈরী করতে ব্যবহৃত হয়।

ট্যালক — নরম এক রকম পাথরের

মক্ষণ চূর্ণ। পদার্থটা দিয়ে সাধারণতঃ গায়ে মাখার (ট্যালকাম্) পাউডার তৈরী হয়। রাসায়নিক হিসেবে পাথরটার গঠনে প্রধানতঃ থাকে ম্যাগ্নেসিয়াম সিলিকেট ↑।

ট্যালো — বিশোধিত জাস্তব চবি। বিশেষতঃ গরু, ভেড়া প্রভৃতির চবি থেকেই বিভিন্ন বিশোধন-প্রক্রিয়ায় ট্যালো তৈরী হয়ে থাকে। রাসায়নিক হিসেবে এটা নানা রকম গ্লিসারাইড ↑ পদার্থে গঠিত। বর্ণ, গন্ধ ও স্বাদহীন এবং নির্দোষ বলে পদার্থটা বিভিন্ন খাদ্য-বস্তুতে মিশ্রিত করা হয়। উৎকৃষ্ট সাবান-শিল্পেও এর ব্যবহার আছে।

ট্রয়-ওয়েট — মণিমুদ্রা, সোনা-রূপা মাপবার ইংলণ্ডীয় ওজন পরিমাণ :

- 1 গ্রেন = '0648 গ্রাম
- 20 গ্রেন = 1 ক্রুপল
- 24 গ্রেন = 1 পেনিওয়েট
- 3 ক্রুপল = 1 ড্রাম
- 8 ড্রাম = 1 আউন্স ট্রয় =
- 1.1 আউন্স (অ্যাভয়ডু-পয়েজ ↑)

টাইটিয়াম — হাইড্রোজেনের তৃতীয় আইসোটোপ ↑। স্বাভাবিক হাইড্রোজেন-পরমাণুর কেন্দ্রীনে থাকে একটি প্রোটন ↑ কণিকা ; ডয়ে-টেরিয়ামে ↑ থাকে একটি প্রোটন ও একটি নিউট্রন ↑ কণিকা ; আর এই টাইটিয়ামের কেন্দ্রীনে থাকে একটি প্রোটন ও দুইটি নিউট্রন কণিকা।

ফিউসন ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে ট্রাই-টিয়ামের কেন্দ্রীনে (নিউক্লিয়াস ↑) অতিরিক্ত আর একটি প্রোটন যোগ করলে হিলিয়াম ↑ অণুর সৃষ্টি হয়।
ট্রাইহাইড্রল — যে পদার্থের অণুর গঠনে তিনটি জলীয় অণুর (H_2O) সমাবেশ ঘটে; যেমন, H_6O_3 ।

ট্রাইমেপ্স — মানুষের বাহ্যর পেছন-দিকের মাংসপেশী; যার সংকোচন-প্রসারণের ফলে হাত সহজেই ওঠা না মা করে এবং কাজকর্ম করা সম্ভব হয়।



ট্রাইপ্লেক্স তিনটি স্তর বা অংশে গঠিত জিনিস; যেমন, **ট্রাইপ্লেক্স গ্লাস** — পৃথক তিনখানা পাতলা কাচ জুড়ে যে-কাচ তৈরি হয়; নিরাপত্তার ক্ষেত্রে মোটর গাড়ীর জানালায় এরূপ কাচ ব্যবহৃত হয়। সহজে ভাঙে না, ভাঙলেও টুকরা ছিটকে বিপদে ঘটায় না। এরূপ **ট্রাইপ্লেক্স উড**, যাকে সচরাচর আমরা বলি প্রাইউড।

ট্রাইবেসিক অ্যাসিড — যে সব অ্যাসিডের আণবিক গঠনে ধাতুর দ্বারা অপসারণ-যোগ্য এমন তিনটা হাইড্রোজেন-পরমাণু থাকে যেগুলো একে-একে অপসারিত করে তিন রকম ধাতব সল্ট গঠিত হতে পারে।

ফসফরিক অ্যাসিড (H_3PO_4) হলো এ-রকম একটা অ্যাসিড। এর সোডিয়াম সল্ট তিন রকমের হতে পারে: (i) Na_3PO_4 , (ii) Na_2HPO_4 , (iii) NaH_2PO_4 (অ্যাসিড সল্ট ↑)।

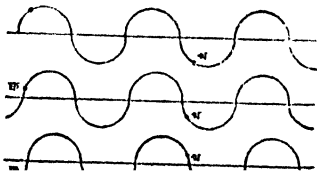
ট্রাকোমা — এক রকম সংক্রামক ও কষ্টদায়ক চক্ষুরোগ; এ-রোগে চোখের কণা-টিভা ↑ ক্ষীত হয় এবং চোখের পাতার তলায় ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র গুটিকা জন্মায়। কণা-টিভার পর্দা ও কনিয়া ↑ এ-রোগে অনচ্ছ হয়ে পড়ে এবং দৃষ্টি বাপসা হয়ে যায়।

ট্রান্সজিষ্টর — অতিসূক্ষ্ম তড়িৎ-তরঙ্গ গ্রহণোপযোগী ইলেক্ট্রনিক ↑ যন্ত্রাংশ বিশেষ, প্রধানত: জার্মেনিয়াম ↑ ধাতুর কণ্টালে ↑ তৈরী হয়। ভ্যাকু-য়াম ভাল্ভ ↑ বা ডায়োডের ↑ অস্বরূপ কাজ করে; কিন্তু স্থায়িত্বে, ক্ষুদ্রতায় ও ক্ষমতায় অধিকতর সুবিধাজনক। অতি সামান্য তড়িৎ-শক্তির প্রভাবে দূরগত তড়িৎতরঙ্গের ইলেক্ট্রনের ↑ ধারা প রি গ্র হ ণ ও নি যন্ত্র ণের অভাবনীয় ক্ষমতা। রেডিও, উডো জাহাজ প্রভৃতিতে সূক্ষ্ম বেতার তরঙ্গ গ্রহণের সর্বাধুনিক (1948খঃ, আমেরিকা) আশ্চর্য আবিষ্কার।

ট্রান্সফিউসন — সূক্ষ্ম লোকেব মেহের রক্ত বা রক্তরস (লিম্ফ ↑) রক্তশূন্য রোগীর শিরায় প্রবেশ করানোর প্রক্রিয়া। এই প্রক্রিয়ায় ব্যবহৃত সূক্ষ্ম রক্ত রোগীর রক্তের অস্বরূপ পর্দায়ের

হওয়া দরকার ; যে-কোন লোকের রক্ত যে-কোন রোগীর দেহে কার্যকরী হয় না। এ-সব পরীক্ষা-নিরীক্ষা ও রক্ত সংরক্ষণের জগ্রে আজকাল বড় বড় হাসপাতালে 'ব্লাড-ব্যাঙ্ক' নামক গবেষণাগার স্থাপিত হয়েছে।

ট্রান্সভার্স ওয়েভ — প্রবাহ-পথের লম্বভাবে স্পন্দিত বস্তু-কণিকার সঞ্চরণ বা গতির ফলে যে তরঙ্গ-স্পন্দনের সৃষ্টি হয়। এরূপ তরঙ্গের বৈশিষ্ট্য হলো, স্পন্দিত পদার্থের কণিকাগুলোই উপরে নীচে ওঠা-নামা করবার ফলে তরঙ্গের সৃষ্টি



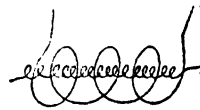
ট্রান্সভার্স ওয়েভ

হয়। প্রকৃতপক্ষে কোন বস্তু-কণিকার স্পন্দন না হলেও আলোকও বেতার-তরঙ্গ এরূপ ; কিন্তু শব্দ-তরঙ্গ এরূপ ট্রান্সভার্স নয় ; তা হলো লম্বিচিউ-ডিগ্রাল ↑। জলে যে তরঙ্গের সৃষ্টি হয় তা ট্রান্সভার্স ওয়েভের একটি প্রকৃষ্ট দৃষ্টান্ত।

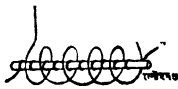
ট্রান্সমিউটেশন অব এলিমেন্ট — একটা মৌলিক পদার্থের পারমাণবিক গঠন বদলে ফেলে অথ কোন মৌলিক পদার্থে রূপান্তরিত করা। এক সময় অ্যালকেমিস্টরা ↑ এরই

চেষ্টা করতেন, পরে এটা অসম্ভব বলে পরিত্যক্ত হয়। কিন্তু সম্প্রতি স্বয়ংপ্রভ (রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑) পদার্থের তথ্যাদি আবিষ্কৃত হওয়ার ফলে দেখা গিয়েছে যে, রেডিও-অ্যাক্টিভ পদার্থে এরূপ পারমাণবিক মৌলিক পরিবর্তন অহরহঃই ঘটে থাকে। ইউরেনিয়াম ↑ ধাতু তেজ-বিকিরণের ফলে ধাপে ধাপে পরি-বর্তিত হয়ে শেষে সীসায় পরিণত হয়ে যায়। তাছাড়া নিউক্লিয়ার পদার্থ-বিচার পরীক্ষাদিতে সাইক্লো-ট্রোন ↑ যন্ত্রের সাহায্যে নিউট্রন + কণিকা, আল্ফা ↑ কণিকা প্রভৃতির দ্রুত সংঘাতে বেরিলিয়াম ↑ ধাতুকে কাবনে রূপান্তরিত করা সম্ভব হয়েছে। এভাবে বিভিন্ন কোয়াল ও প্রক্রিয়ার সাহায্যে বিশেষ বিশেষ মৌলিক পদার্থকে অল্প রকম মৌলিক পদার্থে রূপান্তরিত করা যেতে পারে। এভাবে হয়তো একদিন সেই প্রাচীন অ্যালকেমিস্টদের আকাঙ্ক্ষা অত্যাধী লোহাকে সোনা করাও সম্ভব হতে পারে।

ট্রান্সফর্মার — যে যান্ত্রিক ব্যবস্থার সাহায্যে অণ্টারনেটিং ↑ 'স্টেপডাউন' ট্রান্সফর্মারের (পরিবর্তী) ব্যবস্থা ত ডি ২-প্রবাহের চাপের (ভোল্টেজ ↑) হ্রাস-



বুদ্ধির ফলে প্রবাহ-শক্তি (কারেন্ট) পরিবর্তন করা সম্ভব হয়। এর মূল ব্যবস্থা হলো : বৈদ্যুতিক তারের একটা ছোট কয়েলের চারদিক ঘিরে আর একটা বড় কয়েল (তার-কুণ্ডলী) এমনভাবে রাখা হয় যেন দুটির মাঝে কিছু ফাঁক (ইন্সুলেটেড) থাকে। ছোট কয়েলটাকে বলে প্রাইমারি কয়েল, আর বড়টাকে বলে সেকেন্ডারি কয়েল। মধ্যবর্তী প্রাইমারি কয়েলের মধ্যে একটা লোহার রড দিলে আরও ভাল কাজ হয়। এখন প্রাইমারি কয়েলের মধ্যে অন্টারনেটিং কারেন্ট প্রবাহিত হলে ইণ্ডাকশনের \uparrow ফলে সেকেন্ডারি কয়েলেও ওই



অন্টারনেটিং কারেন্টের তড়িৎ-প্রবাহ ব্যবস্থা সঞ্চারিত হয়;

কিন্তু তার ভোল্টেজ বদলে যায়। তড়িৎ-প্রবাহের ভোল্টেজের এরূপ ট্রান্স-বুদ্ধি নির্ভর করে ওই দুই কয়েলে জড়ানো তারের পাকের সংখ্যার উপর। সেকেন্ডারি কয়েলে প্রাইমারি কয়েল অপেক্ষা তারের পাক বেশি থাকলে তার ভোল্টেজ তদনুযায়ী বেড়ে যায়। এরূপ ব্যবস্থাকে বলা হয় 'স্টেপ-আপ ট্রান্সফর্মার'। আর, সেকেন্ডারি কয়েলে প্রাইমারির চেয়ে পাকের সংখ্যা কম হলে ভোল্টেজও কমে

যায়। একে বলে 'স্টেপ - ডাউন ট্রান্সফর্মার'।

ট্রান্সইউরেনিক এলিমেন্ট — যে সব মৌলিক পদার্থের পারমাণবিক ওজন ইউরেনিয়ামের \uparrow চেয়ে বেশি। মেণ্ডেলিফের 'পিরিয়ডিক টেবল'-এ \uparrow এরূপ কয়েকটা মৌলিক পদার্থের উল্লেখ ছিল। ক্রমে আবিষ্কৃত হওয়ার পরে এদের নাম দেওয়া হয়েছে— নেপচুনিয়াম \uparrow (93), প্লুটোনিয়াম \uparrow (94), অ্যামিরিসিয়াম (95), কুরিয়াম (96) বার্কেলিয়াম (97), ক্যালিফোর্নিয়াম (98)। ইউরেনিয়ামের পারমাণবিক ওজন 92, এগুলোর পা. ও. তার চেয়ে বেশি, তাই এদের ট্রান্সইউরেনিক মৌলিক পদার্থ বলা হয়। অত্যাধি পৃথিবীতে এরকম স্বাভাবিক মৌলিক পদার্থের সন্ধান পাওয়া যায় নি; তবে উপযুক্ত কোশলে কেক্সট্রন-বিক্রিয়ার (নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশন \uparrow) সাহায্যে এগুলোর সন্ধান পাওয়া গেছে।

ট্রিগনোমেট্রি — ত্রিকোণমিতি, গণিতশাস্ত্রের একটি বিশেষ শাখা। ত্রিভুজের বাহু ও কোণের বিভিন্ন অল্পপাত (রেসিও, যেমন—সাইন \uparrow , কস \uparrow , ট্যান প্রভৃতি) নিয়ে এই শাখায় বিভিন্ন গাণিতিক তথ্যের সমাধান করা হয়।

ট্রোপোস্ফিয়ার — পৃথিবীর নিকট-বর্তী বায়ুমণ্ডলীয় স্তর। ভূপৃষ্ঠ থেকে প্রায় 10 মাইল উচ্চতাবিশিষ্ট এই

স্তরেই পৃথিবীর আবহাওয়া নিয়ন্ত্রিত হয়। ভূপৃষ্ঠ থেকে এই স্তরের যত উপরে ওঠা যায় বায়ুমণ্ডলের উষ্ণতা ও চলাচল ক্রমে তত হ্রাস পেতে থাকে। (অ্যাটমস্ফিয়ার ↑)

ড

ডকুমেন্টারি ফিল্ম — প্রামাণ্য চলচ্চিত্র। কাল্পনিক আখ্যান নয়, এমন যে-সব বাস্তব চিত্র প্রচারের জন্তে, অথবা লোকশিক্ষার উদ্দেশ্যে তোলা হয়ে থাকে।

ডগ স্টার—‘সিরিয়ান’ নামক নক্ষত্রের বিশেষ নাম; গগনমণ্ডলের সবচেয়ে উজ্জল নক্ষত্র।

ডপ্লার, ক্রিস্টিয়ান জোহান — অষ্ট্রিয়াবাসী পদার্থ-বিজ্ঞানী, জন্ম 1803 খৃঃ, মৃত্যু 1853 খৃঃ। শব্দ-বিজ্ঞানের বহু গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা : শ্রোতা ও উৎসের ব্যবধানের হ্রাস-বৃদ্ধিতে শ্রুত শব্দের ধ্বনিগ্রামের উন্নতি-অবনতি বিষয়ক বৈজ্ঞানিক তথ্য বিশ্লেষণ। (ডপ্লার এফেক্ট ↑)। অনুরূপ তরঙ্গঘটিত বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক তথ্যের সমাধানে ‘ডপ্লার প্রিন্সিপল’ ↑ সবিশেষ খ্যাত। এই তথ্যের সাহায্যে নক্ষত্রের গতি, সূর্যের আবর্তন প্রভৃতি জ্যোতির্বিজ্ঞানের বিভিন্ন জটিল তথ্যাদি নির্ণীত হয়।

ডপ্লার এফেক্ট—ডপ্লার ↑ কর্তৃক ব্যাখ্যাত শব্দ-বিজ্ঞানের তথ্যবিশেষ।

শব্দের ধ্বনিগ্রাম (পিচ ↑, তীব্রতা) শব্দ-তরঙ্গের ফ্রিকোয়েন্সির ↑ উপরে নির্ভরশীল; ‘ফ্রিকোয়েন্সি’ ↑ হলো প্রতি সেকেন্ডে কতগুলি শব্দ-তরঙ্গ উৎখিত হলো, বস্তুতঃ কানে এল, সেই সংখ্যা। ধরা যাক, একটা রেল ইঞ্জিন বাঁশি বাজিয়ে ছুটছে, বাঁশির শব্দের একটা বিশিষ্ট ধ্বনি আছে; কারণ, তার নির্দিষ্ট ফ্রিকোয়েন্সি আছে। ট্রেনটা যদি শ্রোতার দিকে এগিয়ে আসে তাহলে তার গতির দ্রুততায় অল্পস্বল্পে শব্দ-তরঙ্গগুলি অধিকতর সংখ্যায় (প্রতি সেকেন্ডে) শ্রোতার কানে আসবে, কাজেই ফ্রিকোয়েন্সি বেড়ে যাবে : ফলে, শব্দের ধ্বনিগ্রাম ও বাড়বে। ট্রেনটা শ্রোতার থেকে দূরে যেতে থাকলে বাঁশির শব্দ-তরঙ্গ ক্রমে কম সংখ্যায় কানে আসবে। কাজেই তার ফ্রিকোয়েন্সি কমবে, ধ্বনির তীব্রতাও তদনুযায়ী কমবে। উৎসের প্রকৃত ধ্বনি ও ফ্রিকোয়েন্সি একই থেকেও শ্রোতার কানে শব্দের এই বিভিন্নতা শব্দ-বিজ্ঞানে ‘ডপ্লার এফেক্ট’ বলে খ্যাত।

ডপ্লার প্রিন্সিপল— কেবল শব্দ-তরঙ্গেরই নয়, যে-কোন তরঙ্গ মাত্রেরই অনুরূপ ধর্ম ডপ্লার ↑ প্রতিপন্ন করেন এবং এই সাধারণ সূত্র ‘ডপ্লার প্রিন্সিপল’ নামে খ্যাত। কোন নক্ষত্র যদি পৃথিবী থেকে ক্রমে দূরে সরে যায়, তাহলে তার

আলোক-তরঙ্গের ফ্রিকোয়েন্সি ↑
ক্রমে কমে যাবে এবং অধিকতর
লাল দেখাবে (লাল আলোকরশ্মির
ফ্রিকোয়েন্সি কম বলে)। আলোক-
রশ্মির বর্ণালি বিশ্লেষণ করে এই
তথ্যের সাহায্যে সূর্যের আবর্তন,
নক্ষত্রের আপেক্ষিক গতি প্রভৃতি
বিশ্বরহস্যের বহু অজ্ঞাত তথ্যের
সন্ধান পাওয়া গেছে।

ডর্ম্যাণ্ট — সূপ্ত অবস্থায় আছে,
অর্থাৎ ক্রিয়াশীল নয়, এমন।

ডলড্রাম — ভূ-বিষুবরেখার ৭° উত্তর
থেকে ৭° দক্ষিণ পর্যন্ত নিরক্ষীয়
অঞ্চল। পৃথিবীর আবর্তনের ফলে
উত্তর ও দক্ষিণ
গোলাপের
পরস্পর বিপ-
রীত-মুখী বায়ু-
চাপের ফলে এই
অঞ্চলের সমুদ্রে



বায়ুপ্রবাহ প্রায় থাকে না, বাড়বজা
কম হয়, কিন্তু এ-অঞ্চলে প্রচুর
বৃষ্টিপাত হয়ে থাকে।

ডলোমাইট — ক্যালসিয়াম ও
ম্যাগ্নেসিয়াম ধাতুর স্বাভাবিক যুগ্ম
কার্বনেট ($MgCO_3 \cdot CaCO_3$);
সাদাটে কঠিন প্রস্তর বিশেষ।
পর্বতাদি প্রধানতঃ এ দিয়ে গড়া।
একে পাল্পারও বলা হয়। ধাতু-
নিষ্কাশনের চুল্লী তৈরী করতে পদার্থটি
ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ডলি — চাকার উপরে একটি প্লাটফর্ম-



ডলি

বিশিষ্ট এক রকম
হালকা গাড়ী।
চলচ্চিত্রের ছবি
তোলবার সময়
এই গাড়ীর উপরে
কাঁমে রাখে।
ফটো গ্রাফার
থাকে এবং

প্রয়োজনমত এরূপ গাড়ী সহজে
চলাফেরা করতে পারে।

ডয়েটেরিয়াম — হেভি হাই-
ড্রোজেন ↑; হাইড্রোজেনের একটি
আইসোটোপ ↑; যার অ্যাটমিক
ওয়েট ২ (সাধারণ হাইড্রোজেনের
অ্যা. ওয়েট ১)। এর কেন্দ্রীয় বা
নিউক্লিয়াসে থাকে একটি প্রোটন ↑
এবং একটি নিউট্রন ↑ (সাধারণ
হাইড্রোজেন-পরমাণুর কেন্দ্রীয়ে
নিউট্রন থাকে না)। এই হেভি
হাইড্রোজেন, বা ডয়েটেরিয়ামের
কেন্দ্রীকে বলে ডয়েটেরন।

ডাইক্রোমেট — বাইক্রোমেট সল্টকে
কখন কখন ডাইক্রোমেটও বলা হয়।
ক্রোমেট ↑ সল্টের অ্যাসিড র্যাডিক্যাল
↑ CrO_4 , (যেমন, পটাসিয়াম
ক্রোমেট, K_2CrO_4); আর
ডাইক্রোমেটের র্যাডিক্যাল হলো
 Cr_2O_7 , (যেমন, পটাসিয়াম
ডাইক্রোমেট $K_2Cr_2O_7$); ডাই-
ক্রোমেট সল্টগুলি বিশেষ জারক
পদার্থ (অক্সিডাইজিং এজেন্ট ↑)।

ডাইলেকটিক—যে-সব পদার্থ তড়িৎ প্রবাহ প্রতিরোধ করে; যেমন—বাতাস, অত্র (মাইকা ↑), কাগজ প্রভৃতি। একত্র কণ্ডাক্টরের ↑ বিভিন্ন প্লেটের মাঝে মাঝে প্রতি-রোধক হিসাবে (ইন্সুলেটর ↑) এরূপ পদার্থ দেওয়া হয়।

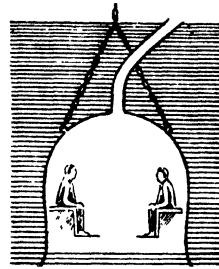
ডাইসিডিক অ্যাসিড—যে অ্যাসিডে ↑ প্রতিস্থাপন-যোগ্য দুটি হাইড্রোজেন-পরমাণু থাকে, যেমন— H_2SO_4 ; কিন্তু HCl নয়। এরূপ অ্যাসিডের রাসায়নিক ক্রিয়ায় দু'রকম ধাতব লবণ হতে পারে—শমিত লবণ, K_2SO_4 , অশমিত লবণ $KHSO_4$, (অ্যাসিড সল্ট ↑)।

ডাইরেক্ট ডাই—যে-সব রঞ্জক পদার্থ তুলা, রেয়ন ↑, বা বিভিন্ন সেলুলোজ ↑ জাতীয় পদার্থকে কোন 'মরড্যান্ট' ↑ ব্যতিরেকেই রঞ্জিত করতে পারে। সাধারণতঃ এ-সব রঞ্জক দ্রবের জলীয় দ্রবণের সঙ্গে সাহায্য-কারী হিসেবে কিছু সোডিয়াম-ক্লোরাইড, বা সোডিয়াম-সালফেট মিশিয়ে নেওয়া হয় মাত্র।

ডাইরেক্ট কারেন্ট—যে তড়িৎ-প্রবাহ সর্বদা স্থিরভাবে একই দিকে প্রবাহিত হয়, অর্থাৎ নেটিং ↑ (পরিবর্তী) কারেন্টের মত ক্রমাগত দিক পরিবর্তন করে না। সংক্ষেপে বলে ডি. সি. প্রবাহ।

ডাইনামিজম—কোন কঠিন পদার্থে দু-রকম বিভিন্ন আকারের ক্ষটিক বা

কৃষ্টালা ↑ গঠিত হওয়ার অবস্থা। এরকম পদার্থকে বলে ডাইনামিক।
ডাইভিং বেল—যে এক প্রকার ধাতব (ঘটাকৃতি, অথবা বায়ুর মত) আধারে করে পর্যবেক্ষণ বা অনুসন্ধানের জগ্রে ডুবুরীরা জলের নীচে নামে। এই বিরাট আধারটার তলার দিকটা থাকে খোলা, কিন্তু একটা পাইপ দিয়ে উপর থেকে এমন



ডাইভিং বেল

ভাবে বাতাস পাম্প করে ঢোকান হয় যাতে প্রবিষ্ট বায়ুর চাপে নীচের জল আধারটার ভিতরে আর ঢুকতে পারে না; ডুবুরী স্বচ্ছন্দে ওর ভিতরে থাকতে পারে। প্রয়োজন শেষ হলে ডুবুরী ইচ্ছিতে জানায় আর উপর থেকে শিকলে-বাঁধা আধারটাকে সময়মত টেনে তোলা হয়।

ডাইনামিক্স - শক্তি ও গতি সম্বন্ধীয় ব্যবহারিক বিজ্ঞান। যেমন, অ্যারো-ডাইনামিক্স বায়ু-প্রবাহের গতিশক্তি সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান; হাইড্রো-ডাইনামিক্স জলশক্তি বিষয়ক বিজ্ঞান।

ডাক্টলেস গ্রাণ্ড — এণ্ডোক্রাইন ↑ গ্রাণ্ড, বা অন্তঃস্রাবী গ্রন্থি; দেহের অভ্যন্তরস্থ যে-সব গ্রন্থির জৈব রস (হরমোন ↑) অন্তঃনিঃসৃত হয়ে রক্ত-স্রোতের সঙ্গে মিশে যায়, হরমোন-নিঃসরণের কোন বহির্মুখ থাকে না।

ডাক্টাইল — ধাতুর প্রসারিতা, ঠাণ্ডা অবস্থায়ই আঘাতে বা টানে ধাতুর আয়তন-বৃদ্ধির ধর্ম; যেমন—সোনা একটা ডা. ল. ধাতু, কিন্তু ষ্টিল ↑ নয়।

ডাচ মেটাল — তামা ও দস্তার মিশ্রণে তৈরী বিশেষ একটি সংকর-ধাতু। এই শ্রেণীর সংকর-ধাতুকে সাধারণতঃ বলা হয় পিতল বা ব্রাস ↑।

ডাচ লিকুইড — ইথিলিন ডাই-ক্লোরাইড, $C_2H_4Cl_2$; বর্ণহীন ও তৈলাক্ত তরল পদার্থ। একটি উৎকৃষ্ট দ্রাবক, ধূম-উৎপাদক পদার্থ হিসেবেও ব্যবহৃত হয়।

ডায়মণ্ড — হীরক; রা সা য় নি ক হিসেবে পদার্থটা মূলতঃ কার্বন, বা কয়লা; কার্বনের একটা স্বাভাবিক অ্যালোট্রোপ ↑। সা ধা র ণ তঃ বর্ণহীন, উজ্জল স্ফটিকাকার মূল্যবান পদার্থ। পরিচিত সকল পদার্থের মধ্যে সব চেয়ে কঠিন। কৃত্রিম উপায়ে হীরকের প্রায় অসুস্থরূপ পদার্থ তৈরী করা যেতে পারে; প্রায় 3500° সেন্টিগ্রেডে গলিত লোহার মধ্যে বিশুদ্ধ কার্বন গলিয়ে

সহসা ঠাণ্ডা করে ফেললে ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র হীরক-কণা পাওয়া যায়। ময়ঙ্গা নামে এক বিজ্ঞানী এভাবে এক রকম কৃত্রিম হীরক তৈরী করেছিলেন; কিন্তু প্রক্রিয়াটা বায়-বহল ও কষ্টসাধ্য বলে স্বভাবজাত হীরক অপেক্ষাও জিনিসটা অধিক মূল্যবান হয়ে পড়ে।

ডায়নামো — তড়িৎ-উৎপাদক যন্ত্র বিশেষ। যন্ত্রটা এক রকম জেনারেটর ↑, যার সাহায্যে যান্ত্রিক শক্তিকে তড়িৎ-শক্তিতে রূপান্তরিত করা হয়। এই যন্ত্রে সাধারণতঃ ডাইরেক্ট কারেন্ট (ডি সি.) তড়িৎ উৎপন্ন হয়ে থাকে। মোটামুটি এর যান্ত্রিক কোশলটা হলো: একটা শক্তিশালী ইলেকট্রো-ম্যাগনেটের ↑ দুই প্রান্তের মাঝে বৈদ্যুতিক তার-কুণ্ডলি (কয়েল ↑) স্থাপিত হয়। এই ইলেকট্রো-ম্যাগনেট-টাকে বলে 'ফিল্ড ম্যাগনেট', আর ওই কয়েলকে বলে 'আর্মেচার' ↑। ফিল্ড ম্যাগনেট-টাকে সবচেয়ে ঘোরানো হয়। এই ঘূর্ণনের ফলে ইণ্ডাক্সনের ↑ প্রভাবে আর্মেচারে তড়িৎ-শক্তি সঞ্চারিত হয়। আর্মের থেকে এই তড়িৎ-শক্তি তড়িৎ-পরিবাহী তারের মাধ্যমে প্রবাহিত করে নিয়ে বিভিন্ন কাজে লাগানো হয়। বিভিন্ন পাওয়ার স্টেশনে বিভিন্ন রকম ডায়নামো চালিয়ে বিদ্যুৎ সরবরাহের ব্যবস্থা করা হয়ে থাকে।

ডায়াথার্মানাস যে-সব পদার্থের ভিতর দিয়ে তাপ-রশ্মি অবাধে প্রবাহিত হয়, যেমন—কোয়ার্টজ ↑ ও ফ্লোরস্পার ↑ ; কিন্তু আলোক-রশ্মির পক্ষে স্বচ্ছ হলেও কাঁচের ভিতর দিয়ে তাপ-রশ্মি যায় না, একে বলে অ্যাডায়াথার্মানাস।

ডায়াফোরিটিক—ধর্ম-নিঃসরণকারী ঔষধ; যে-সব ঔষধ ব্যবহারে রোগীর অত্যধিক ঘাম হয়।

ডায়েস্টেজ — গম, বালি প্রভৃতি থেকে প্রাপ্ত এক রকম এন্জাইম ↑ পদার্থ; যা খেতসারকে শর্করায় রূপান্তরিত করে। এই সব খাণ্ড-শস্ত্রের মণ্ড করে বিশেষ ব্যবস্থায় গাঁজিয়ে (ফার্মেন্টেশন ↑) নিয়ে পরে শুকিয়ে ফেললে মন্ট তৈরি হয়। এই মন্টের মধ্যে থাকে ডায়েস্টেজ। বিশেষ ব্যবস্থায় মন্টকে পুনরায় গাঁজিয়ে মণ্ড প্রস্তুতের সময়ে ওর ডায়েস্টেজ অংশ মন্টের প্রধান উপাদান স্টার্চ ↑, বা খেতসার অংশকে মন্টোজ ↑ নামক শর্করায় পরিবর্তিত করে ফেলে।

ডাল্টন, জন — বৃটিশ রাসায়নিক ও পদার্থবিদ; জন্ম ক্যাথারলাণ্ডে 1766 খৃস্টাব্দ, মৃত্যু 1844 খৃস্টাব্দ। ম্যাথিমেটিক কলেজে গণিত ও প্রকৃতি-বিজ্ঞানের অধ্যাপক। বর্ণ-অঙ্কত্ব (কালার ব্লাইণ্ড-নেস) সম্বন্ধে সর্বপ্রথম বৈজ্ঞানিক তথ্য প্রকাশ। পদার্থের পারমাণবিক গঠন সম্বন্ধীয়

মতবাদের (ডাল্টনস 'আটমিক থিয়োরি' ↑) জন্ম সমধিক প্রসিদ্ধি। বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের পারমাণবিক ওজন (আটমিক ওয়েট ↑) নির্ধারণে চিরস্মরণীয় কীর্তি।

ডাল্টনিজম — লাল ও সবুজ বর্ণের পার্থক্য নির্ধারণের অক্ষমতা; বিশেষ এক প্রকার বর্ণান্ধতা।

ডালটনস আটমিক থিওরি — আটমিক থিওরি ↑।

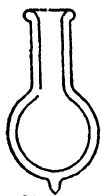
ডালেন, নিলস গুস্তভ — সুইডেন-বাসী পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম স্টেন্স্টপে 1869 খৃঃ, মৃত্যু 1937 খৃঃ। বিভিন্ন যন্ত্র উদ্ভাবনে কৃতিত্ব। বার্ককো দৃষ্টিশক্তি হীন হয়েও 1930 খৃঃ 'লাইট হাউস' ও সামুদ্রিক বিপদ-সংকেতস্থানে ব্যবহারোপযোগী স্বয়ংক্রিয় বাতি আবিষ্কার। দুগ্ধ দোহন যন্ত্র ও বায়ু-সংকোচক (কম্প্রেশন পাম্প ↑) যন্ত্রের প্রভূত উন্নতি সাধন। পদার্থ-বিজ্ঞানে 1912 খৃঃ 'নোবেল পুরস্কার' লাভ করেন।

ডার্কইন, চার্লস — বৃটিশ প্রকৃতি-বিজ্ঞানী; জন্ম 1809 খৃঃ, মৃত্যু 1882 খৃঃ। বাল্যে ছিলেন শিক্ষা-বিমুখ, কিন্তু চিন্তাশীল। ধর্মব্রাজকের পেশা অবলম্বনের জগে কৈশোরে চিকিৎসা শাস্ত্র অধ্যয়ন। প্রকৃতির রহস্য উদ্ঘাটনের প্রেরণায় দীর্ঘকাল সমুদ্রভ্রমণ। জীবের উৎপত্তি সম্বন্ধে সুদীর্ঘ গবেষণা ও মতবাদ গঠন। জীবের ক্রমবিবর্তন সম্বন্ধে ডার্কইনের

মতবাদ হলো : জীবমাত্রেরই মূল উৎস এক ; কেবল পারিপার্শ্বিকতা, জৈব প্রয়োজন, জীবন যুদ্ধের প্রতি-যোগিতা প্রভৃতির প্রভাবে কালক্রমে বিভিন্ন জীবের উদ্ভব হয়েছে। মূলতঃ একেই সাধারণভাবে বলে ডাকুইনের ‘অভিব্যক্তিবাদ’ (থি ও রি অব ইভোলিউশন ↑) ।

ডিউ পয়েন্ট — যে উষ্ণতা, বা তাপমাত্রায় বায়ুমণ্ডলের জলীয় বাষ্প জমতে শুরু করে এবং জলে পরিণত হয়ে শিশির সৃষ্টি হয়। উত্তপ্ত বাতাসে যে-পরিমাণ জলীয় বাষ্প থাকতে পারে, তাপ কমে গেলে সেই পরিমাণ জলীয় বাষ্পেই ওই বাতাস অত্যধিক সম্পৃক্ত হয়ে ওঠে, ফলে অতিরিক্ত বাষ্প জলে পরিণত হয়। শীতের রাতে বাতাস ঠাণ্ডা হয়ে মোটামুটি এ-জন্মেই শিশিরপাত হয়।

ডিউয়ার ফ্ল্যাস্ক — এক রকম কাঁচ পাত্র, যার মধ্যে রেখে কোন পদার্থের উষ্ণতা বহুক্ষণ বজায় রাখা যায়। এর মধ্যে ঠাণ্ডা জিনিস ঠাণ্ডা থাকে, গরম জিনিস গরম থাকে — বাইরের তাপে ভিতরের জিনিসের তাপ সহসা পরিবর্তিত হয় না। এ রকম পাত্রকে সাধারণ কথায় বলে **থার্মো-ফ্ল্যাস্ক** ↑ । এর



ডিউয়ার ফ্ল্যাস্ক

কোশলটা হলো : পাত্রটার গায়ে থাকে দুটা দেওয়াল, দুই দেয়ালের

মাঝখানটা থাকে বায়ুশূন্য। এভাবে বাইরের বায়ুর সংস্রব-শূন্য হওয়ায় ভিতরের উত্তাপ পরিবাহিত বা বিকিরিত হয়ে জিনিসটার তাপ সহজে পরিবর্তিত হতে পারে না। আবার ভিতরের পাত্রটার বহির্গাত্রে পারদ-ঘটিত একটা আস্তরণ দেওয়া থাকায় তাপের বিকিরণ অনেকটা কম হয়। পাত্রটার মুখে মোটা কর্কের একটা ছিপি আঁটা থাকে। ব্যবহারের সুবিধার জগ্রে সাধারণতঃ এরূপ কাঁচপাত্র একটা টিনের খোলার মধ্যে এঁটে বসানো থাকে।

ডিওডিনাম — পাকস্থলীর নিচের দিকে বৃহদন্ত্রের সংযোজক প্রায় এক ফুট অংশ, বৃহদন্ত্রের উর্ধ্বাংশের যে নল-পথে ভুক্ত খাদ্য পাকস্থলী থেকে বৃহদন্ত্রে যায়।

ডিকক্সন — উদ্ভিজ্জ পদার্থের কাথ। ভেষজ-গুণসম্পন্ন লতা-পাতা জলে সিদ্ধ করে তার যে কাথ, বা নির্ধাস তৈরী হয়। এরূপ বিভিন্ন উদ্ভিজ্জ কাথ ঔষধ-রূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। বিভিন্ন কবি-রাজী পাচনগুলো সব এরূপ পদার্থ।

ডিকম্পোজিসন — যৌগিক পদার্থের উপাদানগুলোর পৃথকী-করণ প্রক্রিয়া, বিভিন্ন কোশল ও রাসায়নিক প্রক্রিয়ার সাহায্যে এরূপ করা সম্ভব হয়। যেমন, মার্কিউরিক অক্সাইড উত্তপ্ত করলে যৌগিকটার ‘ডিকম্পোজিসন’ ঘটে, অর্থাৎ তার উপাদান মার্কি (পারা) ও অক্সি-

জেন গ্যাস পৃথক (ডিকম্পোজড)
হয়ে যায়।

ডিকার অ্যাপারেটাস — আয়রন-
লাংস ↑ ।

ডিকেড — দশ বছর, দশক ; যেমন
বিংশ শতাব্দীর প্রথম দশক হলো
1900 থেকে 1910 সাল পর্যন্ত ।

ডিগ্রি — বিভিন্ন পরিমাপের আংশিক
একক-পরিমাপ ; যেমন—থার্মো-
মিটারের ↑ ডিগ্রি পরিমাপ ; বিভিন্ন
স্কেলে (ফারেনহিট ↑, সেন্টিগ্রেড ↑
ও কুমার ↑) উষ্ণতার নির্দিষ্ট
ভগ্নাংশিক মাপ ; 98.4°F , 100°C
ইত্যাদি। আবার জ্যামিতিক
কোণের পরিমাপ, এক সমকোণ—
 90° ডিগ্রি ; এক সমকোণের $1/90$
অংশ হলো এক ডিগ্রি কোণ ।

ডিজেল, রুডল্ফ — প্রখ্যাত জার্মান
যন্ত্র-বিজ্ঞানী ; প্যা রি সে প্রবাসী
জার্মান-পরিবারে জন্ম 1858 খৃঃ,
মৃত্যু 1912 খৃঃ। অন্তদাহী (ইন্টার-
নাল কম্বাস্টন ↑) ইঞ্জিনের আবি-
ষ্কারক, যা ‘ডিজেল ইঞ্জিন’ নামে
খ্যাত। ইংলণ্ড যাত্রাপথে জাহাজে
নিখোজ, মৃত্যু রহস্যবৃত্ত ।

ডিজেল ইঞ্জিন — বিশেষ ধরনের
ইন্টারনাল কম্বাস্টন ইঞ্জিন ↑ ;
যা ভারী তেল পুড়িয়ে চালানো
হয়। মোটর গাড়ীর ইঞ্জিনের মত
এতে ইলেক্ট্রিক স্পার্কের ↑ সাহায্যে
তেল জালানো হয় না। এর ইঞ্জিনের
আবদ্ধ কক্ষে প্রচণ্ড চাপে বাতাস

উত্তপ্ত করে তোলা হয়, তারপরে
কৌশলে তার মধ্যে স্ফন্দ ধারায়
সজোরে তেল প্রবেশ করিয়ে তাকে
বাষ্পায়িত করা হয়। আবদ্ধ কক্ষের ঐ
চাপিত বায়ুর উত্তাপে এই বাষ্পায়িত
তেল জলে গুঠে, আর এর ফলে
উৎপন্ন গ্যাসের প্রবল চাপে ইঞ্জিনে
গতিশক্তি সঞ্চারিত হয়।

ডিটোনেটিং গ্যাস — দু’ভাগ হাই-
ড্রোজেন ও এক ভাগ অক্সিজেন
গ্যাসের সংমিশ্রণ। এর মধ্যে সামান্য
অগ্নি সংযোগ বা ডিউং-স্ফূরণ করলে
প্রচণ্ড শব্দে বিক্ষোবিত হয়ে গ্যাস
চুটার রাসায়নিক মিলন ঘটে, উৎপন্ন
হয় জল। রাসায়নিক বিক্ষোবক
পদার্থের মত এই গ্যাসীয় সংমিশ্রণ
‘ডিটোনেট’ করে বলে এই নাম
দেওয়া হয়েছে।

ডিটোনেটর — মার্কারি-ফ্লুয়িনেট ↑
ও অক্সিজেন যে-সব সহজ বিক্ষোবক
পদার্থের সাহায্যে অক্সিজেন বিক্ষোবক
পদার্থে অতি দ্রুত বিক্ষোব ঘটানো
সম্ভব হয়। রাইফেল, বন্দুক প্রভৃতির
কাতুর্জের মাধ্যমে এ-রকম পদার্থ
দেওয়া থাকে। প্রথমে এরূপ পদার্থের
বিক্ষোবের ফলেই পরে কাতুর্জের
ব্যবস্থাও বিক্ষোবিত হয়ে থাকে।

ডিক্যাটেনন — কঠিন ও তরল
পদার্থের কোন সংমিশ্রণ থেকে কঠিন
পদার্থটাকে পৃথক করে ফেলবার
একটা সহজ প্রক্রিয়া। পরিস্রাবণ
(ফিল্ট্রেশন ↑) প্রক্রিয়ার বদলে

সংশ্লিষ্টগণ্টা স্থিরভাবে রেখে দিলে মিশ্রিত অদ্রাব্য কঠিন পদার্থ সব ধিতিয়ে তলায় জমে, উপর থেকে তরল পদার্থটা সাবধানে ঢেলে নেওয়া যায়। এ-প্রক্রিয়া মিশ্রণের ক্ষেত্রেই খাটে। কঠিন পদার্থটা তরল পদার্থের মধ্যে দ্রবীভূত থাকলে এভাবে পৃথক করা সম্ভব হয় না।

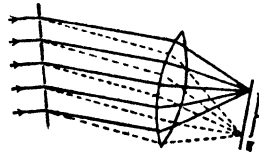
ডিপোলারাইজার — বৈদ্যুতিক সেলের ↑ ‘পজিটিভ প্লেট’, বা ধন-তড়িৎবাহকের উপর গ্যাস জমে গিয়ে তড়িৎ উৎপাদন অনেক সময় হ্রাস পায়। এই অবস্থাকে বলে সেলের পোলারাইজেশন। যেমন, জিঙ্ক-কপার সেলের মধ্যে কপার (তামা) প্লেটের উপর হাইড্রোজেন গ্যাসের একটা আস্তরণ পড়ে গিয়ে তড়িৎ-প্রবাহ বন্ধ করে ফেলে। তড়িৎ উৎপাদনের এরূপ বাধা দূর করবার জন্তে যে-সব পদার্থ ব্যবহৃত হয় তাদের বলে ডিপোলারাইজার; যেমন, ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড (MnO_2) সাধারণ ড্রাই-সেল ↑ ডিপোলারাইজার হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ডিনামাইট — বিশেষ এক প্রকার বিস্ফোরক পদার্থ। ‘কিসেলগার’ নামক ছিদ্রবহুল এক রকম বালি-মাটির সঙ্গে নাইট্রোগ্লিসারিন ↑ নামক তরল বিস্ফোরক পদার্থ মিশিয়ে তৈরী হয়। সাধারণতঃ ডিনামাইটের বিস্ফোরণে পাহাড়-

পর্বত ভেঙ্গে বিদীর্ণ করে স্বরঙ্গ-পথ তৈরী করা হয়ে থাকে।

ডিক্রিয়াক্সন — আলোক-রশ্মির অপ-বর্তন। সাধারণ আলোকরশ্মির তরঙ্গ-প্রবাহ কোন অস্বচ্ছ পদার্থে বাধা পেলে সামান্য বেঁকে যায়। ওই বাধাপ্রাপ্ত রশ্মিকে কোশলে কোন পদার উপর ফেললে বিভিন্ন বর্ণের এক রকম বর্ণালির (স্পেকট্রাম ↑) সৃষ্টি করে। কোন রঙীন (এক-বর্ণী) রশ্মি হলে এরূপ অবস্থায় পদার উপরে পর্যায়ক্রমে কালো রেখার সঙ্গে ওই বর্ণের রেখা ফুটে ওঠে। আলোক-তরঙ্গের এই গতি-প্রকৃতিকে ডিক্রিয়াক্সন বা অপবর্তন বলে। কেবল আলোক-তরঙ্গ নয়, অণুগত তরঙ্গের বেলায়ও এরূপ অপবর্তন দেখা যায়।

ডিক্রিয়াক্সন গ্রেটিং — আলোকরশ্মি, বা অণু কোন তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গ-প্রবাহকে তার বিভিন্ন সংগঠক তরঙ্গমালায় বিশ্লিষ্ট করে ফেলবার



ডিক্রিয়াক্সন গ্রেটিং

যন্ত্রবিশেষ। এর ফলে প্রাথমিক তরঙ্গ বিভিন্ন তরঙ্গে বিভক্ত হয়ে বর্ণালির সৃষ্টি করে। এ-জন্তে সাধারণতঃ এক খণ্ড কাঁচের উপরে সমদূরবর্তী

ও সমান্তরালভাবে অসংখ্য দাগ কাটা হয়; প্রতি ইঞ্চিতে 14,000 থেকে 20,000 পর্যন্ত এরূপ সূক্ষ্ম দাগ কাটা হয়ে থাকে। এর উপরে ফেললে প্রাথমিক রশ্মির বিভিন্ন দৈর্ঘ্যের তরঙ্গগুলো ওই অতি সূক্ষ্ম কাটা-দাগের মধ্য দিয়ে প্রতিসরিত হয়ে আলাদা হয়ে যায়। এর ফলে বিভিন্ন দৈর্ঘ্যের তরঙ্গে বিভিন্ন বর্ণ সৃষ্টি করে, আর পর্দার উণরে বর্ণালি ফুটে ওঠে। কোন রশ্মি বা তরঙ্গ-প্রবাহ কিরূপ বিভিন্ন তরঙ্গের সমবায়ে গঠিত, তা এই কৌশলে ধরা যায়। কাঁচের বদলে অল্পরূপ দাগ-কাটা ধাতব পাত ও ব্যবহার করা যায়; প্রতিসরণের বদলে এর উপরে তরঙ্গমালা প্রতিফলিত হয়ে বর্ণালির সৃষ্টি করে। একে তখন বলে **রিফ্লেক্সন গ্রেটিং**। এরূপ দাগ-কাটা কাঁচ বা ধাতব পাত সমতল অথবা অবতল দু'রকমেরই ব্যবহার করা যেতে পারে।

ডিষ্টিলেশন — পাতন পদ্ধতি, যাকে বলে 'চোলাই করা'; যে প্রক্রিয়ায় তরল পদার্থকে উপযুক্ত তাপ প্রয়োগে বাষ্পীয় পদার্থে রূপান্তরিত করে পুনরায় তার তাপ কমিয়ে তরল অবস্থায় নিয়ে আসা হয়। এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে যে বিশুদ্ধ তরল পদার্থ পাওয়া যায় তাকে বলে 'ডিষ্টিলেট'। অবিশুদ্ধ তরল পদার্থ এই প্রক্রিয়ায় বিশুদ্ধ

বা বিশোধিত করা হয়। উদ্যায়ী পদার্থ মিশ্রিত থাকলে অবশ্য এ প্রক্রিয়ায় কাজ হয় না। আবার বিভিন্ন স্ফটনাক্তের তরল পদার্থ মিশ্রিত থাকলেও এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে কৌশলে তাদের আলাদা করা যেতে পারে। এই প্রক্রিয়াকে 'ফ্রাক্সিয়াল ডিষ্টিলেশন'† বলে।

ডিহাইড্রেশন — জলশূন্য করা, বা বিশুদ্ধীকরণ; যেমন—ডিম বা দুধ থেকে যান্ত্রিক কৌশলে জলীয় অংশ সম্পূর্ণ দূর করে দিলে চূর্ণ পাওয়া যায়; যেমন, মিল্ক পাউডার ও এগ্ পাউডার (সেট্রিফ্রুগাল † মেসিন)। সাধারণত: স্বাভাবিক উষ্ণতায় কোন বায়ুশূন্য (ভ্যাকুয়াম †) পাত্রে রেখে খাতাদির নির্জলীকরণই বুঝায়, যাতে খাতা দ্রব্যের স্বাভাবিক স্বাদ বজায় থাকে। (আনহাইড্রাস †)

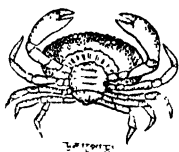
ডি. ডি. টি.—কীটপতঙ্গ-নাশক এক রকম রাসায়নিক পদার্থের সংক্ষিপ্ত নাম; এর পূর্ণ নাম হলো, 'ডাই-ক্লোরো-ডাইফিনাইল-ট্রাই ক্লোরো-ইথেন'। সাদা গুঁড়া, সামান্য স্ফটিক গন্ধযুক্ত। বিভিন্ন কীটপতঙ্গ নাশক রাসায়নিক পদার্থের মধ্যে সবচেয়ে শক্তিশালী। একে আবার কখন কখন 'ডিকোফেন'ও বলা হয়।

ডেক্ট্রিন — সামান্য কিছু অ্যাসিড মিশিয়ে হেতসার পদার্থ জলে ফুটালে যে আঠালো বস্তু পাওয়া যায়। একে ষ্টার্চ-গাম-ও বলা হয়।

শ্বেতসার (স্টার্চ ↑) পদার্থের আংশিক হাইড্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন বিভিন্ন কার্বো-হাই-ড্রেট ↑ শ্রেণীর উপাদানের সংমিশ্রণে জিনিসটা উৎপন্ন হয়। সাধারণতঃ ডাকটিকেট, খাম প্রভৃতিতে এ-জাতীয় উৎকৃষ্ট গাম বা আঠা লাগানো হয়।

ডেক্টোজ — পাকা ফলের সুমিষ্ট রস থেকে নিষ্কাশিত এক প্রকার শর্করা, বা চিনি, যেমন, গ্রেপ সুগার ↑। রাসায়নিক হিসেবে এটা উদ্ভিজ্জ গ্লুকোজ ↑ বিশেষ।

ডেকাপোডা — দশটি পদ বিশিষ্ট প্রাণী (‘ডেকা’ মানে দশ), যেমন — কাঁকড়া।



ডেট্‌ লাইন — ইন্টারগ্যাশনাল ডেট্‌ লাইন ↑।

ডেন্‌সিটি — বস্তুর ঘনত্বের পরিমাণ। কোন পদার্থের নির্দিষ্ট আয়তনে কি-পরিমাণ বস্তু বর্তমান আছে তা এর এককে প্রকাশ করা হয়। কোন পদার্থের এক ঘন সেন্টিমিটার ↑ (সি.সি) আয়তনে যত গ্রাম ↑ বস্তু রয়েছে তাই হলো পদার্থটার ডেন্‌সিটি। এ-হিসাবে কোন পদার্থের স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি ↑ ও ডেন্‌সিটি সংখ্যাগতভাবে একই হয়ে থাকে।

ডেভি, স্যার হামফ্রে — ব্রিটিশ রাসায়নিক; কর্মজালে জন্ম 1778 খৃঃ, মৃত্যু 1829 খৃঃ। লণ্ডনের রয়্যাল ইনস্টিটিউটে স্বদীর্ঘকাল রসায়নের অধ্যাপক। যৌবনেই ‘নাইট্রাস অক্সাইড’ (লাফিং গ্যাস ↑) আবিষ্কার। হীরক ও অক্সারের রাসায়নিক অভিন্নতা প্রতিপাদন। কয়লাখনির অভ্যন্তরে ‘ফায়ার ড্যাম্প’ ↑ গ্যাসের বিস্ফোরণে জাত দুর্ঘটনা নিবারণের উদ্দেশ্যে ‘নিরাপদ বাতি’ (ডেভিজ্‌ স্কেফ্‌ট ল্যাম্প ↑) উদ্ভাবনেই বিশেষ খ্যাতি অর্জন।

ডেভি ল্যাম্প — বিজ্ঞানী হামফ্রে ডেভি কয়লার খনির মধ্যে নিরাপদে ব্যবহারের উপযোগী যে বাতি উদ্ভাবন করেছিলেন। একে ‘ডেভিজ্‌ স্কেফ্‌ট ল্যাম্প’ ও বলা হয়। কয়লার



খনির মধ্যে অনেক সময় বিভিন্ন দাহ্য গ্যাস প্রচ্ছন্ন থাকে, অগ্নিশিখার সংস্পর্শে এলেই এগুলো জলে উঠে মারাত্মক বিস্ফোরণ ঘটায়। এই বিপদ নিবারণের জগ্রে ডেভির উদ্ভাবিত এরূপ ল্যাম্পের বৈশিষ্ট্য হলো, এর আলোক-শিখা একটা লোহার জালের চিমনির মধ্যে জলে। দাহ্য গ্যাস ভিতরে ঢুকলে জলে গুঠে পড়ে, কিন্তু সে অগ্নিশিখা সহজে

জালের বাইরে ছড়াতে পারে না ; কারণ ওই ধাতব জাল উত্তাপ টেনে নেয়, বাইরের গ্যাস সহসা জলে ঠাঠার মত উত্তপ্ত হতে পায় না ।

ডেল্টা রে—অপেক্ষাকৃত মন্দ গতির ইলেক্ট্রন কণিকার ধারা-প্রবাহ । অ্যালুমিনিয়াম প্রভৃতি ধাতব পদার্থের উপর আলফা রশ্মি ↑ পড়লে এরূপ ডেল্টা রশ্মির অর্থাৎ বিশেষ এক কণিকা-ধারার উৎপত্তি হয় । এই ডেল্টা কণিকার ধারা (বা রশ্মি) আলফা কণিকার প্রবাহ-পথের লম্বভাবে ধীরে ধীরে বিচ্ছুরিত হতে থাকে । মূলতঃ আলফা কণিকা হলো হিলিয়াম ↑ গ্যাসের পরমাণু-কেন্দ্রীন বা নিউক্লিয়াস ।

ডেল্টা মেটাল—একটি সংকর ধাতু ; এটা সাধারণতঃ 55% তামা, 43% দস্তা, সামান্য কিছু লোহা ও অপরাপর ধাতু মিশিয়ে তৈরী হয় ।

ডেলিকোয়েসেন্ট — যে-সব পদার্থ বায়ুমণ্ডলের জলীয় বাষ্প শুষে নিয়ে ধীরে ধীরে সেই জলে দ্রবিত হয় । খোলা হাওয়ায় রাখলে ডেলিকোয়েসেন্ট পদার্থ সব এভাবে ক্রমে দ্রবিত হয়ে পড়ে ।

ডেসিকেটর — বিভিন্ন পদার্থ বিশুদ্ধ রাখবার জগ্রে রসায়নাগারে ব্যবহৃত এক রকম কাঁচপাত্র । বিশেষতঃ ডেলিকোয়েসেন্ট ↑ পদার্থ বিশুদ্ধ রাখবার জগ্রে এটা ব্যবহৃত হয়ে

থাকে । কাঁচের পাত্রটার মুখে থাকে বায়ু-রোধক ঢাকনা ; তলদেশে ফস-



ডেসিকেটর

ফরাস পেণ্টক্সাইড
(P_2O_5) ক্যাল-
সিয়াম ক্লোরাইড
($CaCl_2$) প্রভৃতি
হাইগ্রোস্কোপিক ↑

হয়ে পৃথক হয়ে যায় । কয়লা থেকে
এমন) পদার্থ দেওয়া থাকে ।

ডেসট্রাক্টিভ ডিষ্টিলেশন—আবদ্ধ পাত্রে বায়ুশূণ্য অবস্থায় কোন পদার্থ অত্যন্তপ্ত করে তার রাসায়নিক বিয়োজন সাধন করবার প্রক্রিয়া ; যার ফলে ওই পদার্থের বিভিন্ন উপাদান চোলাই (ডিষ্টিলেশন ↑) হয়ে পৃথক হয়ে যায় । কয়লা থেকে এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে কোল-গ্যাস ↑, আলকাতরা (কোলটার ↑) প্রভৃতি বিল্লিষ্ট হয়ে যায় । এভাবে কাঠ চোলাই করে মিথাইল ক্যাল-কোহল ↑, অ্যাসিটিক অ্যাসিড ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন পদার্থ পাওয়া যায় ।

ড্রপ্সি — অস্বাভাবিক জলাধিক্য রোগ ; সাধারণতঃ রক্তহীনতার ফলে দেহের কোন বিশেষ অঙ্গে চামড়ার তলায় বা মাংসপেশীর মধ্যে জল জমে যায়, যেমন—শোথ, উদরী, বেরি-বেরি প্রভৃতি রোগে হয়ে থাকে ।

ড্রসোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে কোন নির্দিষ্ট সময়ের মধ্যে নির্দিষ্ট কোন অঞ্চলে বায়ুমণ্ডলের কতটা

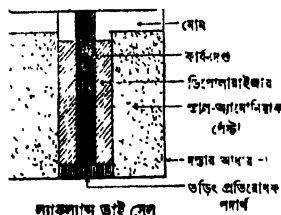
জলীয় বাষ্প ঘনীভূত হয়ে জল-কণায় পরিণত হয় (শিশির, কুয়াশা) তার পরিমাণ নির্ধারণ করা সম্ভব হয়ে থাকে।

ড্রসোফিলা — এক রকম ফলের পোকা বা পতঙ্গ বিশেষ; ফলের মধ্যেই এরা জন্মায়। বংশাণুবৃত্তির (হেরিডিটি ↑) পরীক্ষা-নিরীক্ষায় অনেক সময় এরা ব্যবহৃত হয়।

ড্রাই ব্যাটারি — তড়িৎ উৎপাদনের জগ্গে যে-সব ব্যাটারি ↑, বা সেলে ↑ বিক্রিয়ক রাসায়নিক পদার্থগুলি জল-শূণ্য শুষ্ক অবস্থায় ব্যবহার করা হয়, যেমন—সাধারণ টর্চের ব্যাটারি। অধিকাংশ ব্যাটারিতে রাসায়নিক পদার্থের জলীয় দ্রবণই ব্যবহৃত হয়; যাদের বলে ‘ওয়েট ব্যাটারি’।

ড্রাই আইস — অত্যধিক চাপিত অবস্থায় উপযুক্তরূপে ঠাণ্ডা করলে কার্বন ডাইঅক্সাইড গ্যাস তরল হয়ে যায়। সহসা সম্প্রসারণ প্রক্রিয়ার সাহায্যে এই তরল পদার্থের তাপ আরও হ্রাস করলে কঠিন অবস্থা প্রাপ্ত হয়। এরূপ কঠিন কার্বন-ডাই-অক্সাইডকে বলে ‘ড্রাই-আইস’। এর প্রধান বিশেষত্ব হলো এই যে, পদার্থটি কঠিন অবস্থা থেকে সরাসরি গ্যাসীয় অবস্থায় রূপান্তরিত হয়, তরল হয় না। রেফ্রিজারেটর ↑ প্রভৃতি হিমায়ক যন্ত্রে অনেক সময় ড্রাই-আইস ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ড্রাই সেল — তড়িৎ-শক্তির উৎপাদক এক প্রকার ব্যাটারি ↑ বিশেষ। এর মধ্যে কোন তরল পদার্থ ব্যবহৃত হয় না; এ-জগ্গেই একে ড্রাই (শুষ্ক) সেল বলে। ‘লেক-



ল্যান্স সেল’ ↑ এরূপ। ডিকের তৈরী খোলের মধ্যে আনোনিয়াম ক্লোরাইডের এক রকম কাই ইলেক্ট্রো-লাইট ↑ হিসেবে ভরতি থাকে; আর ভিতরে থাকে একটা কার্বন-দণ্ডের ইলেক্ট্রোড ↑। ডিপো-লারাইজার ↑ হিসেবে ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড, MnO_2 , ব্যবহৃত হয়। টর্চের ব্যাটারি সাধারণতঃ এরূপ এক রকম ড্রাই-সেল যাত্র।

ডেজার — মাটি কাটা ও খনন করবার এক রকম যন্ত্র বিশেষ। এরট বিশেষ এক রকম যান্ত্রিক ব্যবস্থায় জলের তলা থেকে জমি সমতলকারী ডেজার কাটা-মাটি তুলে ফেলে জলপথের গভীরতা বৃদ্ধি করা যায়।

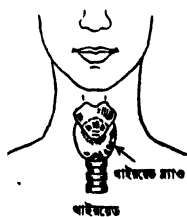


থ

থাইমল — ফেনল ↑ জাতীয় একটি জৈবরাসায়নিক পদার্থ, $C_{10}H_{14}O$; সাদা, ফটিকাকার, সামান্য গন্ধযুক্ত। বিশেষ উদ্ভিজ্জ তেল থেকে পাওয়া যায়। পদার্থটির কিছু ভেষজ গুণ এবং বীজাণু-প্রতিরোধক শক্তিও সামান্য কিছু আছে।

থাইমাস গ্যাণ্ড — শিশুদের বক্ষস্থির ঠিক নিচে অবস্থিত একটি বিশেষ জৈব গ্রন্থি। নবজাত শিশুর এই গ্যাণ্ডটি ↑ দু' বছর বয়সের পরে ক্রমে ছোট হতে থাকে, প্রায় 13 বছর বয়সে একেবারে বিলুপ্ত হয়ে যায়। মনে হয়, শৈশবে দেহের বৃদ্ধির হার নিয়ন্ত্রণেই এর কাজ শেষ হয়, পরবর্তী বয়সের লম্বা বৃদ্ধির জগ্রে আর এর দরকার হয় না।

থাইরয়েড গ্যাণ্ড — গল-দেশের নিম্নভাগে সামনের দিকে থাকে এই জৈব গ্রন্থিটি। এর মধ্যে থ্যায়ের আয়োডিন ↑ উপাদান এসে জমে এবং **থাইরক্সিন** নামক হরমোন ↑



সৃষ্টি হয়, যা দেহের বৃদ্ধি ও শক্তি লাভের বিশেষ সহায়ক। এই গ্রন্থির নিষ্ক্রিয়তার ফলে উপযুক্ত

পরিমাণ থাইরক্সিনের অভাবে দেহের বৃদ্ধি ও মনের বিকাশ লম্বা

হয়ে পড়ে। গলগণ্ড রোগে এই গ্যাণ্ডটি দূষিত হয় অস্বাভাবিক বেড়ে যায়।

থার্ম — উত্তাপ পরিমাপের একক বিশেষ; প্রায় 56 গ্যালন ↑ বরফ-জল যে পরিমাণ তাপের প্রয়োগে ফুটে ওঠে, তাকে বলে এক থার্ম, প্রায় 252 লক্ষ ক্যালোরির ↑ সমান। আবার এক থার্ম হলো এক লক্ষ 'বৃটিশ-থার্মাল-ইউনিট,' সংক্ষেপে বি. টি. ইউ (B. T. U)। আবার সাধারণভাবে তাপের পরিমাণ বা শক্তি বুঝাতেও 'থার্ম' শব্দ ব্যবহৃত হয়। 'থার্মাল' মানে, তাপ সম্বন্ধীয়। কোন পদার্থের থার্মাল ক্যাপাসিটি বললে বুঝতে হবে, যে পরিমাণ তাপ-শক্তির (যত বৃটিশ-থার্মাল ইউনিটের) প্রয়োগে সেই পদার্থের তাপমাত্রা এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড মাত্র বৃদ্ধি পায়।

থার্ম্যাল নিউট্রন — অতি ধীরগতি এবং তদনুযায়ী অত্যন্ত শক্তিবিশিষ্ট নিউট্রন ↑ কণিকা। 'অ্যাটমিক পাইল' ↑ যন্ত্রে নিউক্লিয়ার ফিশন ↑ প্রভৃতি প্রক্রিয়ায় ডয়েটেরন (হেভি হাইড্রোজেন ↑) ও গ্রাফাইট মডারেটরের প্রতিক্রিয়ায় অনেক সময় এই 'থার্ম্যাল নিউট্রন' কণিকার উদ্ভব হয়ে থাকে।

থার্মিট — অ্যালুমিনিয়াম-চূর্ণ এবং আয়রন-অক্সাইডের সংমিশ্রণে গঠিত পদার্থ। একে **থার্মাইট-ও** বলা হয়।

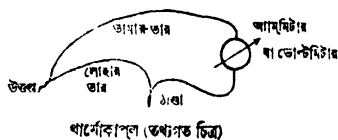
এই সংমিশ্রণে অগ্নি সংযোগ করলে প্রচণ্ড তাপ উৎপন্ন হয়ে থাকে। আয়-রন-অক্সাইড থেকে মুক্ত অক্সিজেন অ্যালুমিনিয়ামের দহনকার্কে সহায়তা করে; আর, এর ফলে উৎপন্ন তাপে আয়রন (লোহা) গলিত অবস্থা প্রাপ্ত হয়। এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে এভাবে গলিত লোহায় যন্ত্রাদির ভাঙ্গা অংশ জুড়ে (ওয়েল্ডিং ↑) মেরামত করা যায়।

থার্মোআয়নিক্স — উত্তাপের ফলে কোন-কোন পদার্থ থেকে ইলেক্ট্রন ↑ কণিকার ধারা-প্রবাহ, বা রশ্মি নির্গত হয়। বস্তুতঃ এটা আয়ন ↑ কণিকার (ক্যাটায়ন ↑) ধারা। এর মধ্যে বিজ্ঞানের বহু জটিল তথ্য নিহিত রয়েছে। এতৎসম্পর্কীয় বৈজ্ঞানিক তথ্যাদির গবেষণাকে বলে থার্মোআয়নিক্স।

থার্মো-ইলেক্ট্রিসিটি — তাপশক্তি সরাসরি তড়িৎ-শক্তিতে রূপান্তরিত হয়ে যে তড়িৎ-প্রবাহের সৃষ্টি করে। বিভিন্ন ধাতব পদার্থের মধ্যে তাপ-মাত্রার বৈষম্যের ফলে থার্মো-ক্যাপল ↑, থার্মোশাইল ↑ প্রভৃতি যন্ত্রে এই থার্মোইলেক্ট্রিসিটির উদ্ভব হয়ে থাকে।

থার্মোক্যাপল — পদার্থের উষ্ণতা বা তাপমাত্রা পরিমাপের এক রকম যন্ত্র বিশেষ। দুটা বিভিন্ন ধাতব তারের (যেমন, তামা ও লোহা) দুই প্রান্ত জুড়ে নিয়ে দু-জায়গায়

লাগানো হয়। ওর এক জায়গায় উষ্ণতা যেন মাপতে হবে, অপর জায়গা তাহলে হতে হবে অপেক্ষা-



কৃত নিয়তাপযুক্ত, অর্থাৎ ঠাণ্ডা, এবং এর উষ্ণতা জানা থাকা চাই। ওই দুই স্থানের তাপের বিভিন্নতার জগে ওই সংযোজক তারের মধ্যে তড়িৎ-শ্রোত প্রবাহিত হবে। এরূপে উৎপন্ন তড়িৎ-শক্তিকে বলা হয় **থার্মোইলেক্ট্রিসিটি**, বা তাপ-বিদ্যুৎ। একটা তারের কোথাও কেটে তার দুই প্রান্ত গ্যালভ্যানো-মিটারের ↑ সঙ্গে জুড়ে দিয়ে এই তড়িৎ-প্রবাহ মাপা যায়। এর ভোল্টেজ ↑ জেনে ওই দুই স্থানের তাপ-বৈষম্যও হিসাব করে জানা যেতে পারে। এভাবে এক স্থানের উষ্ণতা জানা থাকায় অপর স্থানের উষ্ণতা সহজেই নির্ধারিত হয়।

থার্মোকেমিষ্ট্রি — বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন তাপের তথ্যাদি সম্পর্কীয় বিজ্ঞান। বিভিন্ন পদার্থের রাসায়নিক মিলনে কখন তাপ উদ্ভূত হয়, কখন বা আবার তাপ হ্রাস পায় (এক্সোথার্মিক ↑ এণ্ডোথার্মিক ↑)। এরূপ তাপ-

শক্তির পরিমাণ ও তথ্যাদি হলো ধার্মোকেমিষ্ট্রির আলোচ্য বিষয়।

ধার্মোগ্রাফ — এক রকম তাপমান যন্ত্র; এর সাহায্যে কোন পদার্থের উষ্ণতার বিভিন্নতা স্বয়ংক্রিয়ভাবে লিপিবদ্ধ হয়ে যায়। কোন নির্দিষ্ট সময়ের মধ্যে পদার্থের উষ্ণতার যে হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে, তা এ-রকম যন্ত্রে চিত্ররেখায় লিপিবদ্ধ হয়ে যায় এবং তা দেখে বিভিন্ন সময়ে তার উষ্ণতার পরিমাণ সহজেই জানা যেতে পারে।

ধার্মো-ভাইনামিক্স — উত্তাপের প্রভাবে বিশেষ বিশেষ অবস্থায় বিভিন্ন পদার্থে গতি-শক্তি, তড়িৎ-শক্তি প্রভৃতি যে-সব বিভিন্ন শক্তির উদ্ভব হয় তার নিয়ম ও তথ্যাদি সম্পর্কীয় গাণিতিক বিজ্ঞান।

ধার্মো-পাইল — কোন উত্তপ্ত পদার্থ থেকে বিকিরিত তাপ-রশ্মি (রেডি-য়েশন) পরিমাপের জন্তে ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র বিশেষ। অ্যাণ্টি-মনি ও বিস্মাথ ↑ ধাতুর কতক-গুলো দণ্ড একটার পর একটার দুই প্রান্ত পরস্পর জুড়ে এ-যন্ত্র তৈরী হয়। এভাবে প্রকৃতপক্ষে কয়েকটা ধার্মোকাপল ↑ শ্রেণীবদ্ধভাবে সজ্জিত থাকে। ওই ধাতব দণ্ডগুলো যাতে বিকিরিত তাপরশ্মি সম্যক শোষণ করে নিতে পারে সেজন্তে অনেক সময়ে ওইগুলোর গায়ে ভূষা-কালি মাখানো হয়। বিভিন্ন ধাতব দণ্ডের একপ দংশোগ-প্রান্তগুলো তাপ-

রশ্মির অভিমুখে রাখলে ধার্মো-ইলেকট্রিক (ধার্মো কাপল ↑) প্রবাহের উদ্ভব হয়। এই তড়িৎ-প্রবাহ যন্ত্র গ্যালভানোমিটার ↑ যন্ত্রের সাহায্যে মেপে বিকিরিত তাপের পরিমাণ সহজেই নির্ধারণ করা সম্ভব হয়।

ধার্মো - প্র্যাষ্টিক — যে সকল প্র্যাষ্টিক ↑ পদার্থ উত্তাপের প্রভাবে প্রয়োজনানুরূপ নমনীয় হয়ে যে-কোন আকার ধারণ করতে পারে এবং ঠাণ্ডা হলে শক্ত হয়ে যায়। উত্তাপের সাহায্যে এই বিশেষ শ্রেণীর প্র্যাষ্টিক পদার্থ বার-বার গলিয়ে নরম করে ফেলা যায়, কিন্তু পদার্থটার স্বকীয় ধর্ম বা গুণের কোনরূপ পরিবর্তন সাধারণতঃ ঘটে না।

ধার্মোফ্ল্যাস্ক — ডিউয়ার ফ্ল্যাস্ক ↑।

ধার্মোমিটার — তাপমান যন্ত্র, যার সাহায্যে বিভিন্ন পদার্থের তাপ বা উষ্ণতার হ্রাস-বৃদ্ধির পরিমাণ নির্ধারণ করা যায়। তাপের হ্রাস-বৃদ্ধির ফলে স্বভাবতঃই বিভিন্ন পদার্থে বিভিন্নরূপ পরিবর্তন ঘটে; এই পরিবর্তনের হার নির্ধারণ করেই পদার্থটার উষ্ণতারও পরিমাপ করা সম্ভব হয়। এভাবে গ্যাস-ধার্মোমিটার ↑ মার্কারি-ধার্মো-মিটার, ধার্মো-কাপল ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন রকমের তাপ-পরিমাপক যন্ত্র হতে পারে। সাধারণ ধার্মোমিটারে মার্কারি বা পারদ ব্যবহৃত হয়। খানিকটা পারদ একটা ছোট কাঁচ-

গোলকে ভর্তি থাকে ; ওই গোলকের সঙ্গে সংযুক্ত একটা দাগ-কাটা বন্ধমুখ



থার্মোমিটার করা হয়।

থার্মোমিটার (ক্লিনিক্যাল) — জ্বর হলে দেহের উষ্ণতা নিরূপণের জগে যে থার্মোমিটার ব্যবহার করা হয় ; (ক্লিনিক্যাল থার্মোমিটার ↑)।

থার্মোমিটার (গ্যাস) — যে তাপ-মান যন্ত্রে কোন গ্যাসীয় পদার্থের আয়তনের হ্রাস-বৃদ্ধি লক্ষ্য করে সংলগ্ন পদার্থের উষ্ণতা নির্ধারিত হয়। গ্যাস-থার্মোমিটার ছু-রকমের হতে পারে। কোন গ্যাসের আয়তন স্থির রেখে তাপের তারতম্যে ওর গ্যাসীয় চাপের যে পরিবর্তন ঘটে, অথবা, চাপ স্থির রেখে আয়তনের যে হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে তা মেপে উষ্ণতার পরিমাণ নির্ধারণ করা যেতে পারে। তাপমান যন্ত্র হিসেবে এরূপ গ্যাস-থার্মোমিটার তেমন সুবিধাজনক নয় ; এজগে সাধারণতঃ ব্যবহৃত হয় না। কেবল ‘অ্যাবসোলিউট টেম্পারেচার’ ↑ স্থির করবার জগে এর ব্যবহার আছে।

থার্মোমিটার (ম্যাক্সিমাম্‌ অ্যাণ্ড মিনিয়াম্‌) — এক রকম বিশেষ ধরনের তাপমান যন্ত্র ; যাতে বিভিন্ন সময়ে কোন বস্তুর উচ্চতম ও নিম্নতম উষ্ণতা নির্দিষ্ট হয়ে থাকে। এরকম তাপমান যন্ত্রে কাঁচ-গোলকের মধ্যে অ্যালকোহল ↑ ভরতি থাকে, তার উপরে (কাঁচ-নলের অভ্যন্তরে) সামান্য পারদ দেওয়া হয়। উত্তাপে অ্যালকোহল আয়তনে বাড়ে, আর তার চাপে পারদটুকু কাঁচের সরু

নল-পথে উঠে যায়। কাঁচ-নলের ওই

(পারদ নলের অংশের আঁকিত) ম্যাক্সিমাম্‌ মিনিয়াম্‌ থার্মোমিটার

পারদ-সূত্রে র দু’দিকে লো-

হার ছুটা ছোট টুকরা দেওয়া থাকে, যাকে বলে ‘ইণ্ডেক্স’। তাপ-বৃদ্ধির ফলে ওই পারদ-সূত্র ইণ্ডেক্সটাকে ঠেলে উপরে তোলে ; আর তাপ কমলে পারদ-সূত্র নেমে যায়, আর ইণ্ডেক্সটা সেখানে আটকে থাকে। নলের গায়ে ডিগ্রি-স্কেলের দাগের সঙ্গে মিলিয়ে এর অবস্থান দেখে উচ্চতম (ম্যাক্সিমাম্‌) তাপমাত্রা স্থির করা যায়। পারদ-সূত্রের নিম্নবর্তী অপর ইণ্ডেক্সটা যেখানে থেকে যায় সেখানকার স্কেল দেখে নিম্নতম (মিনিয়াম্‌) তাপমাত্রা বুঝা যায়।

থার্মোষ্ট্যাট — কোন আবদ্ধ স্থানের বা আধারের উষ্ণতা স্থির রাখবার জগে উদ্ভাবিত এক রকম যন্ত্র।

ইনক্যুবেটর ↑, রে ফ্রি জারেটর ↑
প্রভৃতি যন্ত্রের আভ্যন্তরীণ তাপ এই
যন্ত্রের সাহায্যে প্রয়োজনীয় উষ্ণতায়
স্থির রাখা হয়। উত্তপ্ত হলে ধাতব
পদার্থ মাত্রই আয়তনে বাড়ে, কিন্তু



থার্মোস্ট্যাট

সব ধাতু সমান
বাড়ে না। একই
উত্তাপে লোহা
এবং পিতলের
আয়তন-বৃদ্ধির
পরিমাণ বিভিন্ন
হয়ে থাকে; পিতল
বাড়ে বেশি। এখন
লোহা ও পিতলের দুটি দণ্ডের দুই
প্রান্ত জুড়ে একসঙ্গে বাকিয়ে চিত্রে
প্রদর্শিত আকারে সংলগ্ন করা হয়।
কোন আবদ্ধ স্থানের অধিক উষ্ণতায়
এর পিতলের দণ্ডটি অপেক্ষাকৃত
বেশি বেড়ে গিয়ে সোজা হতে চায়,
ফলে নিচের অংশ একটু ফুলে উঠে
'ঠ' তড়িৎ-দ্বারে লেগে যায়; এর
ফলে সংলগ্ন বৈদ্যুতিক ব্যবস্থায়
আভ্যন্তরীণ তাপ কমেতে থাকে।
আবার এভাবে যখন উষ্ণতা বেশি
হ্রাস পায় তখন পিতলের দণ্ডটির
আয়তন কমে গিয়ে যুগ্ম দণ্ডটি বেশী
বেকে যায়, আর 'উ' তড়িৎদ্বারে
লেগে 'ঠ' তড়িৎদ্বার বিযুক্ত হয়ে
পড়ে। সঙ্গে সঙ্গে যান্ত্রিক ব্যবস্থায়
তাপ আবার বাড়তে থাকে। এভাবে
ওই আবদ্ধ স্থানের তাপ প্রয়োজনের
চেয়ে বেশী বা কম হতে পারে না,

উষ্ণতা মোটামুটি স্থির থাকে। যন্ত্রটি
যখন প্রয়োজনীয় নির্দিষ্ট উষ্ণতায়
থাকে তখন যুগ্ম দণ্ডটি 'উ' বা 'ঠ'
কোন তড়িৎ-দ্বারেই লাগে না; ফলে
উষ্ণতার হ্রাস বা বৃদ্ধি ঘটাবার যান্ত্রিক
ব্যবস্থাও নিষ্ক্রিয় থাকে।

থার্মেল — যে-সব যন্ত্রে বৈদ্যুতিক
ব্যবস্থায় বস্তুর উষ্ণতা (টেম্পা-
রেচার ↑) মাপা যায়; যেমন—
থার্মোকোপল ↑ প্রভৃতি।

থার্মোসাইফন — যে যন্ত্রের সাহায্যে
কোন আধারের মধ্যে স্বয়ংক্রিয়ভাবে
এক নল দিয়ে ঠাণ্ডা জল ঢোকে,
অন্য নল দিয়ে গরম জল বেরিয়ে
আসে, কিন্তু আধারটি কখন বেশি
উত্তপ্ত হয় না। মোটর গাড়ীর
রেডিয়েটর ↑ ঠাণ্ডা রাখতে এই
ব্যবস্থা থাকে। জলের এই চলাচল
আপনা থেকে সাইফন ↑ ব্যবস্থায়
ঘটে, কোন পাম্প লাগে না।

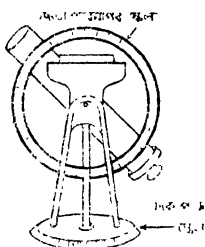
থায়ো-অ্যাসিড — সাল্ফার
(গন্ধক) সমন্বিত অ্যাসিডের বিশেষ
নাম। এই শ্রেণীর অ্যাসিড সাধারণ
অ্যাসিডের অক্সিজেনের স্থলে বিশেষ
প্রক্রিয়ায় ফলে সাল্ফার-পরমাণু
নিয়োগিত হয়; যেমন—কার্বনিক
অ্যাসিড, H_2CO_3 ; কিন্তু থায়ো-
কার্বনিক অ্যাসিড হলো H_2CS_3 ।

থিওব্রোমিন — কেরিনের ↑ প্রায়
অসুস্থরূপ গুণবিশিষ্ট একটি রাসায়নিক
পদার্থ; এর আরামদায়ক ও কিছু

উত্তেজক গুণের জন্মে চকোলেটে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

খিলিয়াম — জৈব কোষের স্তর, যেমন—এপিখিলিয়াম হলো কোন জৈব পদার্থের উপরিভাগে বিহীন কোষ-স্তর; আর মেসোখিলিয়াম, মধ্যবর্তী স্তর, এবং হাইপো-খিলিয়াম, নিম্নবর্তী স্তর।

থিয়োডোলাইট — দূরবর্তী কোন বস্তু বা স্থানের কোণিক ব্যবধান পরিমাপের যন্ত্র বিশেষ; জমি জরিপ করবার কাজে ব্যবহৃত হয়। এর প্রধান অংশ হলো: ভূ-পৃষ্ঠের দূরবর্তী



থিয়োডোলাইট (মেরুদণ্ডি যন্ত্র)

জিনিস দেখবার উপযোগী (টেরেস্টিয়াল) একটা টেলিস্কোপ ↑, যেটাকে ডিগ্রি-চিহ্নিত একটা গোলাকার স্কেলের উপর ঘুরিয়ে দূরের বস্তু লক্ষ্য করা হয়। ওই স্কেলের গায়ে টেলিস্কোপটার অবস্থান লক্ষ্য করে দৃষ্ট বস্তুর অবস্থানের কোণিক ব্যবধান নির্ধারিত হয়ে থাকে।

থেরাপিউটিক্স — রোগ নিরাময়ের জন্মে উপযুক্ত ঔষধাদি প্রয়োগের ব্যবস্থা; রোগের চিকিৎসা-পদ্ধতি।

থোরিয়াম — মৌলিক ধাতু। সাংকেতিক চিহ্ন Th, পারমাণবিক ওজন 232.12, পারমাণবিক সংখ্যা 90; গাঢ় ধূসরবর্ণ তেজস্ক্রিয় পদার্থ। মোনাজাইট ↑ নামক খনিজ পদার্থের মধ্যে সিরিয়াম ↑ ধাতুর সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় পাওয়া যায়। এর অক্সাইড (ThO_2) গ্যাস-ম্যান্টেল ↑ তৈরী করতে ব্যবহৃত হয়।

থোরিয়াক্স — বক্ষদেশ; থোর্যাক মানে বক্ষ সম্বন্ধীয়। **থোর্যাকো-প্লাস্টি** — এক অদ্ভুত চিকিৎসা-পদ্ধতি, এতে প্রয়োজনমত বক্ষ-পঙ্খের এক ধারের অস্থিগুলি (পাঁজরার হাড়) কেটে বাদ দেওয়া হয়, যাতে উপরের চাপে সে-নিকের ফস্ফুসটা চাপে কঁচকে যায়, শ্বাসবায়ু নিয়ে আর ফুলতে পারে না। এভাবে রোগগ্রস্ত ফস্ফুসটা বিশ্রাম পায় এবং আবার স্বস্থ হয়ে উঠতে পারে। কঠিন যক্ষ্মারোগে এ পদ্ধতি কখন কখন অবলম্বিত হয়ে থাকে।

থ্যালামাস — (উদ্ভিদ সম্পর্কে) বৃন্তের অপেক্ষাকৃত বহিত শীর্ষদেশ, যাকে ঘিরে ফুলের পাপড়ি বা দলগুলি জন্মায়। একে ফুলের রিসেপ্টকুল-ও বলে। (মহুগা সম্পর্কে) মগজের (ব্রেন) নিম্নস্থ কাণ্ড-সংলগ্ন ভিষাকৃতি পদার্থপিণ্ড দু'টি; দেহের বিভিন্ন নার্ভ ↑, বা স্নায়ুর স্পন্দন এই থ্যালামাস পিণ্ডের মাধ্যমে গুরু মস্তিষ্কে (সেরিব্রাম ↑) গিয়ে পৌছায় এবং

অহুভূতি, চিন্তা, কর্ম প্রভৃতির সাড়া জাগায়। মাহুয়ের স্নায়ুতন্ত্রের নিয়ন্ত্রণ ব্যাপারে থ্যালামাসের কার্যকারিতা বিশেষ গুরুত্বপূর্ণ ও অপরিহার্য।

থ্যালিয়াম—মৌলিক ধাতব পদার্থ, সাংকেতিক চিহ্ন TI, পারমাণবিক ওজন 204.39, পারমাণবিক সংখ্যা 81. অনেকটা সীসার মত সাদা ও অপেক্ষাকৃত নরম পদার্থ। সহজেই এর সূক্ষ্ম তার ও পাত করা যায়।

থ্যালাসোফাইট—সামুদ্রিক উদ্ভিদ; সমুদ্রের শৈবাল, লতা, গুল্ম প্রভৃতি। **থ্যালাস** মানে সমুদ্র।

থ_ম্মিন — দেহের কোন স্থান কেটে গেলে কতিত পেশী-কোষগুলি থেকে একটা সূক্ষ্ম জৈব-রস নির্গত হয়ে রক্তের প্রোটোথ_ম্মিন উপাদানকে থ_ম্মিনে রূপান্তরিত করে। এই থ_ম্মিনের রাসায়নিক ক্রিয়ায় আবার রক্তের ফাইব্রিনোজেন ↑ (যা রক্তে মাত্র $\frac{1}{2}\%$ থাকে) উপাদান জমে গিয়ে সূক্ষ্ম সূত্রবৎ হয়ে ওঠে, যার মধ্যে রক্তের জলীয় অংশ শুষে গিয়ে রক্ত জমাট বেধে যায়। দেহের কোন জায়গা কেটে গেলে এভাবে রক্ত জমাট বেধে সে-কাটা থেকে রক্ত পড়া স্বভাবতঃই বন্ধ হয়ে যায়।

থ_ম্মোসিস—রোগ বিশেষ। এ-রোগে দেহের কোন রক্তবহা নালি-পথের কোথাও সহসা রক্ত জমাট বেধে যায়। এরূপ জমাট-বাঁধা রক্তে হৃৎ-পিণ্ডের 'করোনারি আর্টারি' ↑ রুদ্ধ

হয়ে গেলে হঠাৎ মৃত্যু ঘটে। মস্তিষ্কের রক্ত-চলাচল এভাবে বন্ধ হলে দেহের কমশক্তি লোপ পায়, অঙ্গ অঙ্গার হয়ে পড়ে। দেহের কোথাও রক্ত এভাবে জমাট বেধে যাওয়ার অবস্থাকে বলে থ_ম্মাস।

ন

নটিক্যাল মাইল—জাহাজ চলাচলে ব্যবহৃত জলপথের দূরত্বের মাপ বিশেষ, যার পরিমাণ এক ডিগ্রি ল্যাটিচিউডের ↑ ষাট ভাগের এক ভাগ। মোটামুটি 6080 ফট, বা 1.515 মাইল (সাধারণ)। এই সামুদ্রিক দূরত্বকে আবার কখন কখন **নট-ও** বলা হয়।

নর্ম্যাল সল্ট — কোন বিক্রিয়ক অ্যাসিডের সব কয়টি হাইড্রোজেন-পরমাণু ধাতব পরমাণুর দ্বারা অপ-সারিত হয়ে যে রাসায়নিক লবণ গঠিত হয়, পূর্ণ-শমিত লবণ; যেমন, সোডিয়াম সাল্ফেট, Na_2SO_4 ; কিন্তু সো ডি য়া ম বাইসাল্ফেট, NaHSO_4 নর্ম্যাল সল্ট নয়। একে বলে অর্ধ-শমিত লবণ, অথবা অ্যাসিড সল্ট ↑।

নর্ম্যাল সল্যুশন — এক লিটার ↑ দ্রবণে কোন রাসায়নিক পদার্থের এক গ্রাম-ইকুইভ্যালেন্ট ↑ পরিমাণ দ্রবিত থাকলে সেই দ্রবণকে বলে

ন. স. ; যেমন — সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের আণবিক ওজন (মলিকুলার ওয়েট \uparrow) 98, কিন্তু ইকুইভ্যালেন্ট ওয়েট \uparrow হলো 49 ; সুতরাং এক লিটার দ্রবণে যদি 49 গ্রাম \uparrow বিশুদ্ধ সাল্ফিউরিক অ্যাসিড দ্রবিত থাকে তবে তা হবে সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের নর্মাল সল্যুশন ।

নাইটার — সল্ট পিটার \uparrow . পটাশিয়াম নাইট্রেট, KNO_3 .

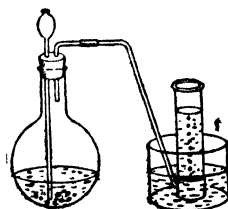
নাইট্রাস অক্সাইড — বর্ণহীন, মিষ্ট গন্ধবিশিষ্ট গ্যাসীয় পদার্থ, N_2O ; গ্যাসটা নাকে গেলে হাসির উদ্বেক করে, এজ্ঞে একে লাক্সিৎ গ্যাস \uparrow বলা হয় । অ্যানেস্থেটিক \uparrow শক্তির জ্ঞে গ্যাসটা দন্ত-চিকিৎসায় আগে কখন কখন ব্যবহৃত হোত ।

নাইট্রাস অ্যাসিড — নাইট্রোজেন-ঘটিত একটি মুচ্ অ্যাসিড । নাইট্রোজেন-ট্রাইঅক্সাইড জলে দ্রবিত করলে পাওয়া যায় । নাইট্রোজেন-পারঅক্সাইড, NO_2 , জলে দ্রবিত করলে নাইট্রিক অ্যাসিডের সঙ্গে কিছু নাইট্রাস অ্যাসিড ও (HNO_2) উৎপন্ন হয়ে থাকে ।

নাইট্রাইট — নাইট্রাস অ্যাসিডের (HNO_2) বিভিন্ন সল্টকে \uparrow বলা হয় নাইট্রাইট, যেমন — সোডিয়াম নাইট্রাইট, $NaNO_2$; ইথাইল নাইট্রাইট প্রভৃতি । সোডিয়াম বা পটাসিয়াম-নাইট্রাইট সল্ট জন্মোগে ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয় ।

নাইট্রাইড — নাইট্রোজেন-ঘটিত বাইনারি \uparrow কম্পাউণ্ড । অত্যধিক উত্তাপে ক্যালসিয়াম, ম্যাগ্নেসিয়াম বোরন প্রভৃতি ধাতব পদার্থের সঙ্গে নাইট্রোজেন গ্যাসের সরাসরি রাসায়নিক মিলনে বিভিন্ন নাইট্রাইড যৌগিক উৎপন্ন হয় ।

নাইট্রিক অ্যাসিড — বর্ণহীন তরল অ্যাসিড, HNO_3 ; একে অ্যাকোয়া ফর্টিস-ও বলা হয় । তীব্র অ্যাসিড-গুণসম্পন্ন, প্রায় সব পদার্থ ক্ষয় করে ফেলে । সোনা, রূপা, প্রাটিনাম (নোবল মেটাল \uparrow) ব্যতীত সব ধাতু এতে দ্রবীভূত হয়ে রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে ধাতব নাইট্রেট \uparrow সল্ট উৎপন্ন হয় ; আর বাদামী বর্ণের নাইট্রোজেন ডাই-অক্সাইড (NO_2) গ্যাস বেরোয় । পটাসিয়াম বা সোডিয়াম নাইট্রেটের (চিলি সল্টপিটার \uparrow) উপর সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের \uparrow রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে রসায়নাগারে



রসায়নাগারে HNO_3

প্রস্তুত প্রণালী

গ্যাস-মিশ্রিত বায়ু প্রবাহিত করে ও অ্যাসিডট। সহজে প্রচুর পরিমাণে

নাইট্রিক অ্যাসিড তৈরী করা হয়। আবার উত্তপ্ত প্রাটিনামের \uparrow উপর অ্যামোনিয়া \uparrow

তৈরী করা যেতে পারে। এই প্রক্রিয়ায় প্র্যাটিনাম ক্যাটালিস্টের \uparrow কাজ করে মাত্র; অ্যামোনিয়ার (NH_3) সঙ্গে বায়ুর অক্সিজেন \uparrow গ্যাস মিলে নাইট্রিক অ্যাসিড উৎপন্ন হয়। বিভিন্ন রাসায়নিক শিল্পে নাইট্রিক অ্যাসিড প্রভূত পরিমাণে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

নাইট্রিক অক্সাইড — বর্ণহীন গ্যাসীয় পদার্থ, NO (নাইট্রোজেন মনঅক্সাইড)। অক্সিজেন গ্যাস বা বায়ুর সংস্পর্শে জারিত হয়ে গ্যাসট। নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড বা পার-অক্সাইড, NO_2 , নামক বাদামী বর্ণের গ্যাসে রূপান্তরিত হয়।

নাইট্রেট — নাইট্রিক অ্যাসিডের (HNO_3) বিভিন্ন সল্ট, জৈব বা অজৈব উভয় প্রকার বেসের \uparrow সঙ্গেই নাইট্রেট আয়নের (NO_3) মিলনে গঠিত হয়; যেমন—পটাসিয়াম নাইট্রেট, KNO_3 , (নাইটার \uparrow বা সল্টপিটার \uparrow); সোডিয়াম নাইট্রেট, NaNO_3 , সেলুলোজ \uparrow নাইট্রেট, ইথাইল \uparrow নাইট্রেট ইত্যাদি।

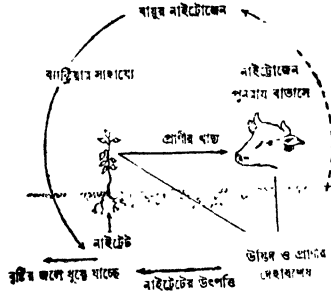
নাইট্রেসন — বিভিন্ন নাইট্রাইট \uparrow সল্টের নাইট্রেট \uparrow সল্টে রূপান্তরিত হওয়ার প্রক্রিয়া; মূলত: এক প্রকার জারণ পদ্ধতি; যেমন, পটাসিয়াম নাইট্রাইট, KNO_2 নাইট্রেসনের ফলে পটাসিয়াম নাইট্রেটে, KNO_3 , পরিবর্তিত হয়। মাটির মধ্যে বিভিন্ন জীবাণুর প্রভাবে এই নাইট্রেসন প্রক্রিয়া স্বভাবত:ই সংঘটিত হয়ে

থাকে (নাইট্রোজেন সাইক্ল \uparrow)। উদ্ভিদ ও প্রাণিদেহ মাটিতে পচে বিশেষ বিশেষ জীবাণুর (নাইট্রিফাইং ব্যাক্টেরিয়া \uparrow) সাহায্যে এরূপ জারণ প্রক্রিয়ায় নাইট্রেট সল্ট উৎপন্ন হয়। জীবাণুদের এই প্রক্রিয়াকে বলা হয় **নাইট্রিফিকেশন**।

নাইট্রোজেন — মৌলিক গ্যাসীয় পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন N ; পারমাণবিক ওজন 14.008, পারমাণবিক সংখ্যা 7; অক্সিজেনের সঙ্গে মিশে বায়ুমণ্ডলের প্রায় পাঁচ ভাগের চার ভাগ অধিকার করে রয়েছে। গন্ধহীন, অদৃশ্য ও সাধারণ অবস্থায় নিষ্ক্রিয় গ্যাস। এর স্বাভাবিক যৌগিক পদার্থ হলো চিলি সল্টপিটার \uparrow , NaNO_3 । জীবজগতের পক্ষে নাইট্রোজেন একান্ত প্রয়োজনীয়, প্রত্যক্ষভাবে না হলেও নাইট্রোজেন ব্যতীত কোন উদ্ভিদ বা প্রাণী বাঁচতে পারে না (নাইট্রোজেন সাইক্ল \uparrow)। খাদ্যের প্রোটিন \uparrow অংশে নাইট্রোজেনই প্রধান উপাদান। এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ জমির উৎকৃষ্ট সার হিসেবে ব্যবহৃত হয় (ফার্টাইলাইজার \uparrow)।

নাইট্রোজেন সাইক্ল — প্রকৃতির বিচিত্র ব্যবস্থায় নাইট্রোজেন-ঘটিত বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ খাদ্যের মাধ্যমে উদ্ভিদ ও প্রাণিগণের প্রয়োজন মিটায়; আবার বিভিন্ন জীবাণুর প্রভাবে তাদের দেহাবশেষ নানাতাক

পুনরায় নাইট্রোজেনে পরিণত হয়। বিভিন্ন জীবাণুর প্রভাবে মাটির বিভিন্ন অজৈব উপাদান বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেনের সঙ্গে মিলে বিভিন্ন অজৈব নাইট্রেট ↑ পরিণত হয় ;



নাইট্রোজেন সাইক্ল

উদ্ভিদ তার পুষ্টি ও বৃদ্ধির জগ্রে ওই সব নাইট্রেট দ্রবিত অবস্থায় মাটি থেকে টেনে নিয়ে আত্মসাৎ করে। উদ্ভিদ-দেহের নাইট্রোজেন-ঘটিত প্রোটিন ↑ পদার্থ আবার প্রাণীর খাদ্যরূপে গ্রহণ করে। তার-পর উদ্ভিদ ও প্রাণীর দেহ মাটিতে পড়ে মিশে যায়, প্রাণীদের মল-মূত্র ও মাটিতে মেশে। এভাবে নাইট্রো-জেন-ঘটিত যৌগিক পুনরায় মাটিতে চলে যায়। বিশেষ জীবাণুর প্রভাবে এর কতকাংশ গ্যাসরূপে বায়ুমণ্ডলে ফিরে যায়, আর কতকাংশ নাইট্রেট আকারে পুনরায় উদ্ভিদ-দেহে চলে যায়। এভাবে গ্যাসীয় নাইট্রোজেন স্বভাবতঃই বায়ুমণ্ডল থেকে উদ্ভিদ ও প্রাণীর মাধ্যমে মাটির মধ্যে

পর্ধায়ক্রমে চক্রগতিতে চলা চল করছে। এই ব্যাপারটাকে বলে নাইট্রোজেন-সাইক্ল।

নাইট্রোজেন ফিক্সেশন — নাইট্রোজেন গ্যাস সংবদ্ধকরণ। জীবজগতের পুষ্টি ও বৃদ্ধির জগ্রে নাইট্রোজেনের একান্ত প্রয়োজন, কিন্তু সে-প্রয়োজন সৌজাহুজি বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেন থেকে সিদ্ধ হয় না। একজগ্রে গ্যাসটাকে বিভিন্ন প্রক্রিয়ার সাহায্যে কোশলে সংবদ্ধ করে ব্যবহারের উপযোগী যৌগিকে রূপান্তরিত করে নিতে হয়। বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় এভাবে তৈরী করা হয় অ্যামোনিয়া ↑ (NH_3), বিভিন্ন নাইট্রেট সল্ট এবং নাইট্রোজেন-ঘটিত নানা রকম যৌগিক, যেগুলি জমির সাররূপে ব্যবহৃত হয়। আবার মাটির মধ্যে নানারকম 'নাইট্রিফাইং' জীবাণুর প্রভাবে একাধিক স্বভাবতঃও সিদ্ধ হয়ে থাকে (নাইট্রোজেন সাইক্ল ↑)।

নাইট্রো-গ্লিসারিন— গ্লিসারিন ↑ ও নাইট্রিক অ্যাসিডের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন তৈলাক্ত তরল পদার্থ, $\text{C}_3\text{H}_5(\text{NO}_3)_3$; একে আবার 'গ্লিসারাইল ট্রাই-নাইট্রেট'-ও বলে। ঈষৎ হলদে বর্ণের ভারী পদার্থ। অতি সামান্য আঘাতেই জ্বিনিসটা ভীষণ শব্দে বিস্ফোরিত হয়। এটা এককভাবে বিস্ফোরক পদার্থ হিসেবে

ব্যবহৃত হয়ে থাকে; আবার এর সংমিশ্রণে ডিনামাইট ↑ তৈরী হয়।

নাইট্রো-চক — ক্যালসিয়াম কার্বনেট ↑ (CaCO_3) ও অ্যামোনিয়াম নাইট্রেটের (NH_4NO_3) সংমিশ্রিত পদার্থ। এই সংমিশ্রণ জন্মের সাররূপে ব্যবহৃত হয়।

নাইট্রো-বেঞ্জিন — হলেদে বর্ণের তৈলাক্ত তরল পদার্থ, $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$; বেঞ্জিনের ↑ সঙ্গে নাইট্রিক অ্যাসিডের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন হয়। বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ার সাহায্যে এই যৌগিক পদার্থটা থেকে পাওয়া যায় অ্যানিলিন ↑; এই অ্যানিলিন থেকে আবার বিভিন্ন রং ও স্ফুগন্ধ দ্রব্যাদি তৈরী হয়ে থাকে।

নাইট্রো-সেলুলোজ — তুলা প্রভৃতি উদ্ভিজ্জ (সেলুলোজ ↑) পদার্থের উপর বিশেষ ব্যবস্থায় নাইট্রিক অ্যাসিডের (HNO_3) রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন যৌগিক পদার্থ। একে সেলুলোজের 'নাইট্রিক অ্যাসিড এস্টার'-ও ↑ বলা যায়। অবশ্য একে 'সেলুলোজ নাইট্রেট' বলাই সম্ভব; কিন্তু নাইট্রো-সেলুলোজ কথাটাই বিশেষভাবে প্রচলিত। অনেক সময় পদার্থটাকে গান-কটন-ও ↑ বলা হয়; কারণ, এটা উৎপাদন বিক্ষোভক পদার্থ। বিভিন্ন শ্রেণীর নাইট্রোসেলুলোজ সেলুলয়েড ↑ ও কৃত্রিম রেশম প্রভৃতি তৈরীর জগ্রেও ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

নাইট্রো-হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড

— অ্যাকোয়া-রিজিয়া ↑; এক ভাগ তীব্র নাইট্রিক অ্যাসিড ও 4-ভাগ তীব্র হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের মিশ্রণ। এতে সোণা (নোবেল মেটাল ↑) দ্রবীভূত হয়। অগ্নিমান্দ্য ও লিভারের দোষে জলের সঙ্গে এর দু-এক ফোটা করে ঔষধ হিসাবেও ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

নাইলন — এক রকম প্রাস্টিক ↑ পদার্থে তৈরী সূতার ব্যবহারিক নাম। এই সূতা দিয়ে মোজা, জামার কাপড়, সৌখিন শাড়ী প্রভৃতি তৈরী হয়; দেখতে অনেকটা সিল্কের মত বলে একে আর্টিফিসিয়াল সিল্ক-ও ↑ বলা যেতে পারে। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থট হলো অ্যাডিপিক ↑ অ্যাসিডের এক রকম পলিমার ↑। এই অ্যাডিপিক অ্যাসিড পাওয়া যায় ফিনল ↑ থেকে। অ্যাসিডটার বিশেষ পলিমারাইজেশনের ↑ ফলেই এই নাইলন জাতীয় প্রাস্টিকের সৃষ্টি হয়। এই পলিমার পদার্থটাকে উত্তাপে তরল করে যন্ত্রের সূক্ষ্ম ছিদ্রপথে চেপে বার করা হয়, বাইরের ঠাণ্ডায় তা শক্ত হয়ে নরম ও মৃদু সূতার আকার ধারণ করে।

নাদির — কোন লোকের ঠিক মাথার উপরে উর্ধ্বে সেলেশিয়াল ফিয়ারে ↑ অবস্থিত কল্পিত সর্বোচ্চ বিন্দুকে বলে জেনিথ ↑। জেনিথের বিপরীত বিন্দু, অর্থাৎ কোন লোকের বরাবর পায়ের

নীচে (পৃথিবীর অপর দিকের) সেনেশিয়াল ফিয়ারে অবস্থিত সর্বনিম্ন বিন্দুকে বলা হয় নাদির। জ্যোতির্বিজ্ঞান গণনাদিতে নভো-মণ্ডলে এরূপ বিন্দু কল্পিত হয়।

নার্কেটিক — ঘূমের ঔষধ; যে-সব পদার্থের প্রভাবে নিদ্রার উদ্রেক হয়, দেহে অবসাদ ও আচ্ছন্ন ভাব দেখা দেয়। আফিম ও মফিন জাতীয় অ্যালক্যালয়েড ↑ এবং ভেরোনল, লুমিনল ↑ প্রভৃতি রাসায়নিক পদার্থ 'নার্কেটিক ড্রাগ' বলে পরিচিত।

নার্কেলেপসি — অদ্ভুত একটা রোগ বিশেষ, যাতে রোগী সহসা সময়ে অসময়ে অজ্ঞাতে ঘুমিয়ে পড়ে, গুম প্রতিরোধ করবার তার কোন ক্ষমতা থাকে না।

নার্কেসিস — অত্যন্ত গাঢ় নিদ্রা, ঘূমের ঔষধ ব্যবহারে যেমন হয়।

নার্কেটিক ড্রাগ — ঘূমের ঔষধ।

ন্যাচারাল গ্যাস — কোন কোন স্থানে, বিশেষতঃ তৈলখনি অঞ্চলে, ভূগর্ভ থেকে যে-সব গ্যাস স্বভাবতঃ নির্গত হয়। বিভিন্ন উৎসের এরূপ গ্যাস হয় বিভিন্ন গ্যাসের সংমিশ্রণ; নানা রকম গ্যাসীয় হাইড্রোকার্বন ↑ ও হিলিয়াম ↑ প্রভৃতি মৌলিক গ্যাস এর মধ্যে সংমিশ্রিত থাকে।

ন্যাট্রিয়াম — সোডিয়াম ↑ ধাতু; সোডিয়ামের এই ল্যাটিন নাম থেকেই ধাতুটির সাংকেতিক চিহ্ন 'Na' করা হয়েছে।

ন্যাট্রিন — খনিজ পদার্থ বিশেষ; রাসায়নিক হিসেবে জিনিসটা হলো সোডিয়াম সেচুইকাবনেট, $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ।

ন্যাপ্থা — বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের ↑ এক রকম সংমিশ্রণকে সাধারণভাবে ন্যাপ্থা বলা হয়। প্যারাফিন অয়েল ↑ ও আলকাতরা (কোল-টার ↑) প্রভৃতি থেকে বিভিন্ন রকম ন্যাপ্থা পাওয়া যায়। ডেট্রাক্টিভ ডিস্টিলেশন ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে কাঠ থেকেও এক রকম ন্যাপ্থা বেরোয়, যাকে বলে উড-ন্যাপ্থা ↑। এর মধ্যে প্রধানতঃ থাকে অবিভক্ত মিথাইল অ্যালকোহল, CH_3OH ।

ন্যাপ্থলিন — বিশেষ একটা হাইড্রোকার্বন, C_{10}H_8 ; সাদা, ফটিকাকার, তীব্র গন্ধবিশিষ্ট কঠিন পদার্থ। পেট্রোলিয়াম ↑ ও কোল-টার ↑ থেকে বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ার সাহায্যে পাওয়া যায়। বাজারে ন্যাপ্থলিনের বল বিক্রি হয়, একে ইংরেজীতে বলে মথ-বল, কারণ, জামা-কাপড়ে ন্যাপ্থলিন দিয়ে রাখলে এর গন্ধে পোকা-মা ক ড় আসে না। এ ছাড়া বিভিন্ন রঞ্জক দ্রব্য তৈরী করতেও ন্যাপ্থলিন দরকার হয়।

ন্যাসেট গ্যাস — বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে যে গ্যাস সচ উদ্ভূত হয়। উৎপত্তিকালে এরূপ গ্যাস

বিশেষ রাসায়নিক ক্ষমতাসম্পন্ন হয়ে থাকে ; একে তখন গ্রান্টে গ্যাস, বা 'গ্রান্টে অবস্থার' গ্যাস বলা হয়।

নিউক্লিও-প্রোটিন — যে প্রোটিন ↑ পদার্থের সঙ্গে নিউক্লিক ↑ অ্যাসিড যুক্ত থাকে ; প্রাণী-দেহের বিভিন্ন কোষ বা সেলের ↑ কেন্দ্রীয় বা নিউক্লিয়াস ↑ এই পদার্থে গঠিত।

নিউক্লিক অ্যাসিড — অত্যন্ত জটিল গঠনের একটি জৈব অ্যাসিড ; যাতে প্রধানত : নাইট্রোজেন, শর্করা ও ফসফোরিক ↑ অ্যাসিডের সম্মান পাওয়া যায়। স্বভাবজ দু'রকমের নি. অ্য. পাওয়া গেছে : এক রকম পাওয়া গেছে থাইমাস ↑ গ্র্যাণ্ডে, ও প্রাণী-দেহের জৈব কোষের কেন্দ্রীনে, আর এক রকম ইষ্ট ↑ থেকে।

নিউক্লিয়ন — কোন পদার্থের পরমাণু-কেন্দ্রীর সংগঠক কণিকা, যা ধন-তড়িৎবিশিষ্ট প্রোটন ↑ এবং তড়িৎবিহীন নিউট্রন ↑ নিয়ে গঠিত।

নিউক্লিয়াস — কেন্দ্রীয় বস্তু, অথবা কেন্দ্রীয় পদার্থ ; মৌলিক পদার্থের পরমাণুর কেন্দ্রস্থলে অবস্থিত ধন-তড়িৎবিশিষ্ট মূল বস্তু-কণিকা। এই কেন্দ্রীয় বস্তু ধন-তড়িৎ বিভবের প্রোটন ↑ ও তড়িৎ-বিহীন নিউট্রন ↑ কণিকার সমবায়ে গঠিত (আটমিক স্ট্রাকচার ↑)। উদ্ভিদ ও প্রাণী-দেহের প্রত্যেকটি কোষের অভ্যন্তরেও একরূপ এক রকম কেন্দ্রীয় বস্তু, বা নিউক্লিয়াস রয়েছে।

নিউক্লিয়ার চার্জ — পরমাণুর কেন্দ্রীয় বস্তু, বা নিউক্লিয়াসের প্রোটন ↑ কণিকায় যে ধন-তড়িৎশক্তি নিহিত থাকে। এই তড়িৎবিভবের পরিমাণ ওর চারদিকের ইলেক্ট্রন ↑ কণিকাগুলোর ঋণ-তড়িৎবিভবের সমষ্টির সমান, কিন্তু বিপরীত তড়িৎ-ধর্মী। পরমাণুর নিউক্লিয়াসে অবস্থিত প্রোটন-কণিকার সংখ্যা ওর চারদিকের ইলেক্ট্রন-কণিকাগুলোর সংখ্যার সমান। মৌলিক পদার্থের পারমাণবিক সংখ্যা তার পরমাণুর এই কেন্দ্রীয় তড়িৎশক্তির একক সংখ্যায়, বা তার চারদিকে পরিভ্রমকারী ইলেক্ট্রন-কণিকার সংখ্যার দ্বারা প্রকাশিত হয়ে থাকে।

নিউক্লিয়ার ফিজিক্স — পদার্থ-বিজ্ঞানের যে শাখায় পরমাণুর অভ্যন্তরস্থ নিউক্লিয়াসের গঠন ও বিভিন্ন সংগঠক কণিকা (প্রোটন ↑, নিউট্রন ↑, পজিট্রন ↑ ইত্যাদি) সম্বন্ধীয় বিশেষ তথ্যাদির পরীক্ষা ও গবেষণা করা হয়। এক কথায় বলা যায়, পরমাণুর কেন্দ্রীর গঠন সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান।

নিউক্লিয়ার ফিসন — ইউরেনিয়াম প্রভৃতি ভারী ধাতুর পরমাণুগুলোকে বিভিন্ন শক্তি-কণিকায় বিভক্ত করার বা ভেঙ্গে-ফেলার প্রক্রিয়া। কথাটার মানেই হলো, পরমাণু-বিভাজন বা পরমাণু-ভাঙ্গা। আটমিক পাইল ↑, সাইক্লোট্রন ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন যন্ত্রে

সাধারণতঃ নিউট্রন-কণিকার সংঘাতে বিশেষ জটিল কৌশলে এরূপ পরমাণু-ভাঙ্গার কাজ নিষ্পন্ন করা হয়। এই প্রক্রিয়ার ফলে প্রভূত পারমাণবিক শক্তির উদ্ভব ঘটে, পদার্থ শক্তিতে রূপান্তরিত হয় (অ্যাটম বম্ ↑)।

নিউক্লিয়ার ট্রান্সমুটেশন — কোন কোন মৌলিক পদার্থের নিউক্লিয়াসের আভ্যন্তরীণ সাংগঠনিক বিক্রিয়ার (নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশন ↑) ফলে তাদের মৌলিক গঠন বদলে যায়। এর ফলে এক পদার্থ অপর কোন পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে পড়ে। এরূপ পরিবর্তনকে বলে নিউক্লিয়ার ট্রান্সমুটেশন। ইউরেনিয়াম প্রভৃতি বিভিন্ন তেজস্ক্রিয় পদার্থ তেজ-বিকিরণের ফলে স্বভাবতঃই এভাবে অগ্নি পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে যায় (ট্রান্সমুটেশন অব এলিমেন্ট ↑)।

নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশন — যে প্রক্রিয়ায় কোন পদার্থের পরমাণুর নিউক্লিয়াসের মৌলিক গঠন বদলে গিয়ে অপর কোন নতুন পদার্থের পরমাণুর উদ্ভব ঘটে, অথবা ওই পদার্থেরই আইসোটোপ ↑ সৃষ্টি হয়। রেডিও-আকৃষ্ট ↑ বা তেজস্ক্রিয় পদার্থের ক্ষেত্রে ক্রমাগত তেজ বিকিরণের ফলে স্বভাবতঃই এই প্রক্রিয়ায় পদার্থের রূপান্তর ঘটে থাকে। আবার কৃত্রিম উপায়ে সাইক্লোট্রন ↑ প্রভৃতি যন্ত্রের সাহায্যে

প্রোটন, নিউট্রন ↑ প্রভৃতি কণিকার আঘাতেও পরমাণুর নিউক্লিয়াসের এরূপ মৌলিক রূপান্তর ঘটানো ইদানিং সম্ভব হয়েছে।

নিউট্রন — পরমাণুর কেন্দ্রীয়, বা নিউক্লিয়াসে ↑ অবস্থিত তড়িৎবিহীন কণিকা (অ্যাটমিক স্ট্রাকচার ↑)। ধন-তড়িৎবিশিষ্ট প্রোটন ↑ কণিকা ও তড়িৎবিহীন এই নিউট্রন কণিকার সমবায়ে মৌলিক পদার্থগুলোর নিউক্লিয়াস বা কেন্দ্রীয় গঠিত। প্রোটনের চেয়ে নিউট্রনের ভর সামান্য (শত-করা এক ভাগ) কিছু বেশি। কেবলমাত্র হাইড্রোজেন-পরমাণুতে নিউট্রন কণিকা নেই; আছে মাত্র একটা প্রোটন, যার চার দিকে একটা মাত্র ইলেকট্রন ঘুরছে। হেলি হাইড্রোজেনের ↑ নিউক্লিয়াসে অবশ্য একটা প্রোটন ও একটা নিউট্রন থাকে। তড়িৎবিহীন হওয়ার ফলে নিউট্রন কণিকাকে বিশেষ ব্যবস্থায় কেন্দ্রীভূত করে ফেলা যায়। মূলতঃ এভাবেই ‘নিউক্লিয়ার ফিশন’ ↑ সম্ভব হয়, একেই বাংলায় বলা হয় পরমাণু-বিভাজন (অ্যাটম বম্ ↑)।

নিউট্রনো — তড়িৎ-বিহীন প্রাথমিক পদার্থ-কণিকা। পদার্থ-বিজ্ঞানের বিভিন্ন জটিল তথ্যের সমাধান করার জন্যে এরূপ সূক্ষ্মাতিসূক্ষ্ম মূল বস্তু-কণিকার কল্পনা করা হয়েছে। মেশন ↑ কণিকা এরূপ কল্পিত

নিউট্রিনো কণিকার সম্বন্ধে গঠিত বলে মনে করা হয়।

নিউটন, স্মার আইজ্যাক — বৃটিশ বিজ্ঞানী; লিঙ্কলনশায়ারে জন্ম 1642 খৃঃ, মৃত্যু 1727 খৃষ্টাব্দ। কেশ্বিজ টিনিটি কলেজে শিক্ষা, কেশ্বিজ বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনা। রয়্যাল সোসাইটির সভাপতি 1703 খৃষ্টাব্দ থেকে আমৃত্যু। বৈজ্ঞানিক কৃতিত্বের জগৎ 1705 খৃঃ সম্মানজনক 'স্মার' উপাধিতে ভূষিত।

গণিত, পদার্থ-বিজ্ঞা ও জ্যোতিঃ-বিজ্ঞানে অপূর্ব প্রতিভা ও অবি-শ্রবণীয় অবদান। মাধ্যাকর্ষণ শক্তির (গ্র্যাভিটেশন ↑) সূত্র আবিষ্কার, যা এ-যুগে আইনস্টাইনের ↑ আপেক্ষিকতাবাদের (থিয়োরি অব রিলে-টিভিটি ↑) সূত্রান্তসারেও অপ্রাস্ত্য প্রতিপন্ন। বস্তুতঃ নিউটনের 1687 খৃঃ প্রকাশিত 'প্রিন্সিপিয়া' নামক গ্রন্থের তথ্যাদির উপরেই আপে-ক্ষিকতা-বাদ মূলতঃ প্রতিষ্ঠিত। বস্তুর গতি সম্বন্ধীয় সূত্রত্রয় (নিউটনস্ ল-অব মোসন ↑) আবিষ্কার, বর্ণালির (স্পেকট্রাম ↑) বৈশিষ্ট্য নির্ধারণ, আলোক-বিজ্ঞানের প্রভূত উন্নতি সাধন,—যদিও তাঁর আলোকের কণি কাবাদ (কর্পাসকুলার থিয়োরি ↑) পরে ভ্রান্ত প্রতিপন্ন। প্রতিকলক দূরবীক্ষণ যন্ত্র উদ্ভাবন করে আধুনিক জ্যোতির্বিজ্ঞানের গোড়াপত্তন; গ্রহ-নক্ষত্রের গতি-প্রকৃতি নির্ধারণ।

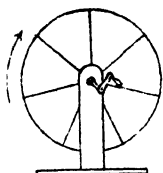
গণিতের 'বাইনোমিয়াল থিয়োরেম' এবং 'ডিফারেন্সিয়াল ক্যালকুলাস' নামক গাণিতিক পদ্ধতি উদ্ভাবন। জ্ঞান-বিজ্ঞানের বিভিন্ন ক্ষেত্রে অমূল্য অবদান—বিশ্ববরেণ্য বিজ্ঞানী।

নিউটনস্-ল-অব মোসন—বিখ্যাত ইংরাজ বিজ্ঞানী নিউটন ↑ পদার্থের গতি সম্পর্কে যে তিনটি সূত্র প্রবর্তন করেছিলেন : (1) বহিস্থ কোন শক্তির প্রভাব ব্যতীত নিশ্চল বস্তু বরাবর নিশ্চল থাকবে, চলমান বস্তু বরাবর একই দিকে একই বেগে চলতে থাকবে। (2) চলমান বস্তুর তর-বেগের (মোমেন্টাম ↑) হার প্রযুক্ত শক্তির আনুপাতিক হবে; আর, তার ওই গতি হবে শক্তি যে-দিকে প্রযুক্ত হয়েছে সেই দিকে। (3) কোন শক্তি প্রযুক্ত হলেই তার সমপরিমাণ একটা বিপরীত শক্তির উদ্ভব হবে (যেমন, বন্দুক ছুঁড়লে সম্মুখগামী শক্তির প্রভাবে গুলিটা বেগে সামনে ছুটে যায়, আর তার ফলে উদ্ভূত বিপরীত শক্তির প্রভাবে বন্দুকটা পেছনে ধাক্কা দেয় (জেট পেন ↑)।

নিউটনস্-ল-অব কুলিং — উত্তপ্ত পদার্থের তাপের বিকিরণ সম্পর্কে নিউটন যে সূত্র প্রবর্তন করেছিলেন : কোন পদার্থ যে-হারে তার তাপ হারিয়ে ঠাণ্ডা হয়, তা ওই উত্তপ্ত পদার্থ থেকে তার চার দিকের পদার্থের (বায়ুর) তাপ-বৈষম্যের

আত্মপাতিক হয়ে থাকে। পদার্থটা চারদিকের বায়ু অপেক্ষা 40° ডিগ্রি বেশি উত্তপ্ত হলে যদি প্রতি মিনিটে তার 10° ডিগ্রি তাপ কমে, তবে এই তাপ-বৈষম্য 20° ডিগ্রি হলে মিনিটে ওর তাপ 5° ডিগ্রি হারে কমবে। অবশ্য এই তাপ-বৈষম্যের পরিমাণ অত্যধিক হলে অনেক সময় এ-নিয়মের ব্যতিক্রম হতে পারে।

নিউটনিয়ান ডিস্ক — বর্ণালির (স্পেকট্রাম \uparrow) সপ্তবর্ণের ধারাবাহিক ও আত্মপাতিকভাবে বিভিন্ন বর্ণে রঞ্জিত গোলাকার চাকতি বিশেষ।



এই চাকতিখানা অতি দ্রুত ঘোরালে কোন বর্ণই লক্ষিত হয় না, সাদা প্রতিভাত হয়। সপ্তবর্ণের মার্শক সমাবেশে বর্ণহীন সাদার (যেমন স্বর্ঘরশ্মি) উৎপত্তি হয়, এই তথ্যের প্রমাণ করবার জগ্জে নিউটন এই পরীক্ষা প্রবর্তন করেন।

নিউমারেটর — ভগ্নাংশিক রাশির ভাজ্য সংখ্যা, অর্থাৎ ভগ্নাংশের উপরের সংখ্যাটি; বাংলায় বলে ‘লব’ রাশি; যেমন— $2/5$ ভগ্নাংশের 2 হলো নিউমারেটর, আর নিচেরটি বা ভাজক সংখ্যাটিকে বলে ‘ডিনোমিনেটর’ বা ‘হর’ রাশি।

নিউরস্ট্রেনিয়া—স্নায়বিক দৌর্বল্য; অত্যধিক পরিশ্রম, ভয়স্বাস্থ্য, বা দুশ্চিন্তার ফলে শারীরিক ও মানসিক অবসাদের অবস্থা।

নিউরোসিস — রোগ বিশেষ; কোন কঠিন বা অপ্রিয় ব্যাপার এড়াবার চেষ্টায় অবচেতন মনের প্রতিক্রিয়ায় যে রোগ-লক্ষণ প্রকাশ পায়। যেমন কোন শক্ত কাজ দেখলেই হয়তো হৃৎস্পন্দন দ্রুততর হয়ে ওঠে, বা অকারণে ভীত বা উত্তেজিত হয়ে পড়ে। **নিউরোটিক** মানে নিউরোসিস রোগগ্রস্ত; অকারণে বা সামান্য কারণে যখন কেহ উত্তেজিত ও ভাবপ্রবণ হয়ে পড়ে।

নিওপ্রিন—ক্লোরোপ্রিন থেকে রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় প্রস্তুত এক প্রকার কৃত্রিম রাবারের \uparrow ব্যবহারিক নাম; গাড়ীর টায়ার, টিউব প্রভৃতি তৈরী করতে বহুল প্রচলিত। ক্লোরোপ্রিন তৈরী হয় অ্যা সি টি লিন \uparrow ও হাইড্রোক্লোরিক \uparrow অ্যা সি ডের বিশেষ রাসায়নিক বিক্রিয়ায়।

নিওলিথিক পিরিয়ড — নব (উন্নত) প্রস্তর যুগ; প্রাচীন প্রস্তর-যুগের শেষ ভাগ—যখন মানুষ মঙ্গল ও উন্নত ধরণের প্রস্তর-নির্মিত হাতিয়ার ও তৈজসাদি তৈরী করতে শিখেছে। প্রায় 10,000 বছর পূর্বের যুগ।

নিকেল—মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Ni, পারমাণবিক গুণন 58.69, পারমাণবিক সংখ্যা 28; লোহার

মত চৌষক-শক্তিসম্পন্ন, সাদা ধাতব পদার্থ। মরিচা ধরে না; এ-জগ্রে ইলেকট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় লোহার জিনিসের উপরে নিকেলের একটা পাতলা আস্তরণ ধরানো হয়। এই প্রক্রিয়াকে **নিকেল-প্লেটিং** বলে। নিকেল-ষ্টিল ↑, নিক্রোম ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন সংকর-ধাতু তৈরী করতে দরকার হয়। কোন কোন রাসায়নিক ক্রিয়ায় নিকেল একটি উৎকৃষ্ট ক্যাটালিস্টের ↑ কাজ করে। গন্ধক ও আর্সেনিকের ↑ সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় ‘নিকোলাইট’ নামক খনিজ থেকে ধাতুটা নিষ্কাশিত হয়।

নিকেল-ষ্টিল — ষ্টিল (ইস্পাত-লোহ) ও নিকেলের সংমিশ্রণে উৎপন্ন সংকর ধাতু। এর মধ্যে নিকেলের ভাগ সাধারণতঃ ৬% পর্যন্ত থাকে।

নিকেল-সিলভার — প্রয়োজন অনুযায়ী বিভিন্ন অনুপাতে তামা, দস্তা ও নিকেলের সংমিশ্রণে তৈরী এক প্রকার সংকর-ধাতুর বিশেষ নাম। এর মধ্যে কিন্তু সিলভার বা রৌপ্য কিছুমাত্র থাকে না। সাধারণতঃ এতে ৬০% তামা, ২০% নিকেল ও ২০% দস্তা (জিঙ্ক ↑) থাকে।

নিকোটিন—একটি জৈব রাসায়নিক পদার্থ, $C_{10}H_{14}N_2$; বর্ণহীন, বিষাক্ত ও তৈলাক্ত তরল পদার্থ। সাধারণতঃ তামাকের পাতা থেকে নিষ্কাশিত এক প্রকার অ্যালকাল-

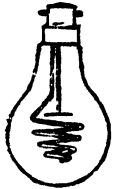
য়েড ↑। কীটপতঙ্গ-নাশক বিষাক্ত পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

নিক্রোম—নিকেল ও ক্রোমিয়ামের ↑ এক রকম সংকর-ধাতুর ব্যবহারিক নাম। এর মধ্যে সামান্য কিছু লোহা, ম্যাঙ্গানিজ ও সিলিকাও ↑ দেওয়া হয়। বিশেষ কঠিন ও তাপ-সহ বলে অত্যধিক উত্তাপেও এর বিশেষ কোনরূপ অবস্থান্তর ঘটে না; এ জগ্রে বৈদ্যুতিক উত্তানে (হিটার) এর তার ব্যবহৃত হয়।

নিয়ন—মৌলিক গ্যাসীয় পদার্থ। সাংকেতিক চিহ্ন Ne, পরমাণবিক ওজন ২০.১৮৩, পরমাণবিক সংখ্যা ১০; বর্ণহীন, গন্ধহীন গ্যাস, সম্পূর্ণ নিষ্ক্রিয় পদার্থ (অত্যন্ত ইনার্ট গ্যাস ↑)। বায়ুমণ্ডলে অতি সামান্য পরিমাণে আছে—প্রায় ৫০,০০০ ভাগে একভাগ মাত্র। তরলীকৃত বায়ু থেকে ‘ফ্র্যাক্সনাল ডিস্টিলেশন’ ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে পৃথক করা হয়। ইদানিং যে রকম আলোর প্রচলন হয়েছে, যাকে ‘নিয়ন-সাইন’ বলা হয়, তা স্বচ্ছ কোন আবদ্ধ আধারের স্বলীকৃত নিয়ন গ্যাসের মাধ্যমে তড়িৎ-প্রবাহের ফলেই সম্ভব হয়।

নিয়ন ল্যাম্প—ইলেকট্রিক বাল্ব বা কাচের লম্বা টিউব বায়ুশূন্য করে তার মধ্যে সামান্য নিয়ন ↑ গ্যাসের মাধ্যমে তড়িৎ-প্রবাহের ব্যবস্থা করে যে আলো তৈরী করা হয়। অল্প চাপের ওই নিয়ন গ্যাসের মধ্যে

তড়িৎ-প্রবাহের প্রভাবে স্বদৃশ্য গোলাপী-লাল আলোক সৃষ্টি হয়। একুপ নিয়ন-বাতির ফিলামেন্ট ঠাণ্ডা থাকে ছুটা পৃথক ধাতব চাক্তি (বা



একটা চাক্তি ও একটা তার-কুণ্ডলী)। তড়িৎ-প্রবাহের ফলে নিয়ন গ্যাসের তড়িতাবিষ্ট কণিকা-গুলো (আয়ন ↑)

নিয়ন-ল্যাম্প চাক্তি ছুটার গায়ে পরিবর্তীভাবে ক্রমাগত আঘাত করতে থাকে। এর ফলেই স্বদৃশ্য আলোক-রশ্মির উৎপত্তি ঘটে।

নিয়াগুৱথ্যাল ম্যান — প্রাগৈতিহাসিক যুগের জাস্তব ধরণের আকৃতিবিশিষ্ট

মানুষ। প্রায় লক্ষ বছর আগে পৃথিবীর কোন কোন স্থানে এই জাতীয় মানুষ বাস করতো বলে প্রমাণ পাওয়া গেছে। বর্তমান মনুষ্যজাতি এদের বংশধর নয়।



নিয়াগুৱথ্যাল ম্যান

নেক্রোপ্সি — সন্দেহের ক্ষেত্রে মৃত্যুর কারণ নির্ণয়ের জন্তে মৃতদেহের পরীক্ষা-নিরীক্ষা (পোষ্ট-মর্টেম ↑)।

নেক্রো মানে মৃত। নেক্রোসিস জীবন্ত প্রাণিদেহের কোন স্থানীয় কোষসমূহের মৃত্যু-জনিত বিকৃতি।

নেপচুন — সৌর পরিবারের একটি গ্রহ; এটি প্লুটো ↑ ও ইউরেনাস ↑ গ্রহদ্বয়ের মধ্যবর্তী একটা নিজস্ব কক্ষপথে স্ববকে প্রদক্ষিণ করছে। স্ববকে প্রদক্ষিণ করতে আমাদের হিসেবে এর প্রায় 164'8 বছর লাগে। স্বব থেকে এর দূরত্ব প্রায় 280 কোটি মাইল হবে; আয়তনে পৃথিবীর প্রায় 17 গুণ বড়। পৃথিবীর চাঁদের মত এর একটা মাত্র উপগ্রহ দেখা যায়।

নেপচুনিয়াম — মৌলিক দাতব্য পদার্থ, পারমাণবিক সংখ্যা 93, অন্ততম ট্রান্সইউরেনিক ↑ এলিমেন্ট। তেজস্ক্রিয় ইউরেনিয়াম ↑ দাতু থেকে আবিষ্কৃত হয়েছে, এটাও তেজস্ক্রিয় (রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑) পদার্থ।

নেবুলা — নভোমণ্ডলের স্থানে স্থানে যে এক রকম মেঘবৎ উজ্জ্বল পদার্থ

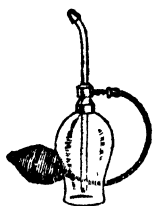


নেবুলা

দু'ও'লী দেখা যায়। সম্ভবতঃ ঘনীভূত গ্যাসীয় পদার্থে এগুলো গঠিত। লক্ষ লক্ষ বছরের নৈসর্গিক প্রক্রিয়ায় জমাট বেঁধে এ-থেকেই নতুন নতুন বিভিন্ন তারকার সৃষ্টি হয় বলে পণ্ডিতগণ মনে করেন।

নেবুলাইজাৰ — এক রকম যন্ত্র, যা থেকে কোন তরল পদার্থ মেঘের

মত বাষ্পাকারে ছড়িয়ে দেওয়া যায়। সভা-সমিতি ও উৎসবে আতর, গোলাপ জল প্রভৃতি সুগন্ধি তরল



নেফোলাইট

পদার্থ এ-দিয়ে অভাগত লোকের গায়ে মাখায় ছড়িয়ে দেওয়া হয়। গল-ক্ষত রোগে তরল ঔষধাদি প্রয়োগের

জগ্রেও এ-যন্ত্র ব্যব-

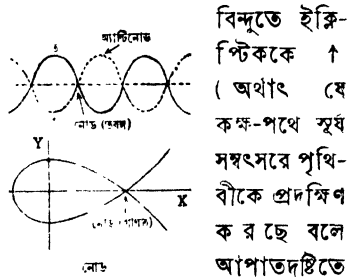
হৃত হয়ে থাকে।
নেফোলাইট—মেঘের মত ঘোলাটে সাদা পদার্থ, যেমন — সোডিয়াম-অ্যালুমিনিয়াম-সিলিকেট যৌগিক, যা ইগ্লিয়াস ↑ প্রস্তরের মধ্যে পাওয়া যায়। নেফো মানে ‘মেঘ’। **নেফো-গ্রাফ**—মেঘের আলোকচিত্র গ্রহণের বিশেষ ক্যামেরা যন্ত্র। **নেফোস্কোপ** মানে, আকাশে মেঘের গতি মাপতে যে যন্ত্র ব্যবহৃত হয়; এর সাহায্যে মেঘের গতিবেগ জেনে ঊর্ধ্বাংশে বায়ু-প্রবাহের গতিও জানা যায়।

নেফ্রাইটিস — মূত্রস্থলী বা কিড-নির ↑ প্রদাহ রোগ। ‘নেফ্রোসিস’ হলো কিডনি ↑ সম্বন্ধীয় রোগ।

নেস্‌লার সল্যুশন — পটাসিয়াম হাইড্রক্সাইডের ↑ জলীয় দ্রবের মধ্যে মার্কারি-আয়োডাইড ও পটাসিয়াম আয়োডাইড দ্রবীভূত করে যে সল্যুশন বা দ্রবণ তৈরী করা হয়। রাসায়নিক পরীক্ষায় অ্যামোনিয়ার অস্তিত্ব পরীক্ষার জগ্রে এটা ব্যবহৃত

হয়ে থাকে। অ্যামোনিয়ার সঙ্গে এর রাসায়নিক ক্রিয়ায় বাদামী রং ফুটে ওঠে এবং ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র দানার (প্রিন্সি-পিটেট ↑) উদ্ভব হয়।

নোড — (পদার্থ-বিজ্ঞান) যে-কোন তরঙ্গের পাদবিন্দু; তরঙ্গের শীর্ষবিন্দুকে বলা হয় ‘এন্টিনোড’ (চিত্র ↑)। (জ্যোতির্বিজ্ঞান) কোন গ্রহ বা নক্ষত্রের কক্ষ-পথ (অর্বিট ↑) যে



নোড

বিন্দুতে ইক্সি-প্টিককে ↑ (অর্থাৎ যে কক্ষ-পথে সূর্য সম্বৎসরে পৃথি-বীকে প্রদক্ষিণ করছে বলে আপাতদৃষ্টিতে মনে হয়) ছেদ করে। (গণিতে) কোন বক্ররেখার দুই প্রান্তীয় অংশ যে বিন্দুতে পরস্পর ছেদ করে একটি কোণ সৃষ্টি করে। (উদ্ভিদবিজ্ঞান) বিশেষ বিশেষ উদ্ভিদ-কাণ্ডের গাট বা সংযোগ-গ্রন্থি, যেমন ঘাস, বাঁশ প্রভৃতির যেখানে পাতা গজায়, বা প্রশাখা বেরোয়।

নোবেল, অ্যালফ্রেড — সুইডেনের রসায়ন বিজ্ঞানী, স্টকহোল্মে জন্ম 1833 খৃঃ, মৃত্যু 1896 খৃঃ। ডিনা-মাইট ↑ ও অগ্নাগ্র বহুবিধ বিস্ফোরক পদার্থের আবিষ্কার। যুদ্ধের গোলা-বারুদ তৈরী, খনি-খনন, পর্বত-বিদারণ প্রভৃতি কাজে বিস্ফোরকের

ব্যবহার প্রবর্তন; প্রভূত অর্থো-পার্জন। সঞ্চিত বিপুল অর্থ জগতের সাংস্কৃতিক কল্যাণে দান। (পরিশিষ্টে নোবেল পুরস্কার ↑)।

নোবল মেটাল — সোনা, রূপা ও প্র্যাটিনাম ↑ ধাতু। জলে বাতাসে এ-গুলোয় মরিচা ধরে না, অথবা সাধারণ কোন অ্যাসিডেও দ্রবীভূত হয় না। এজন্তে এ-সব ধাতুকে সম্ভ্রান্ত ধাতু বা ‘নোবল মেটাল’ বলা হয়। অগ্নাগ্র সব ধাতুকে বলে ‘বেঙ্গ-মেটাল’ বা নিকৃষ্ট ধাতু।

নোভা — যে-সব নক্ষত্র হঠাৎ তীব্র আলোক ছড়িয়ে উজ্জলতর হয়ে ওঠে, পরে সহসা আবার নিশ্চভ হয়ে পড়তে দেখা যায়। সম্ভবতঃ ওই সব নক্ষত্রের দেহপিণ্ড কোন কারণে সহসা সঙ্কুচিত হয়ে পড়ে; এর ফলে প্রভূত শক্তির উদ্ভব হওয়ায় সাময়িক এরূপ উজ্জলতা প্রকাশ পায়। এরূপ অবস্থার পরে নক্ষত্রটাকে আয়তনে ক্ষুদ্রতর ও নিশ্চভ দেখায়।

নোভোকেইন — কোকেনের ↑ সমক্ৰিয়া-বিশিষ্ট ঔষধ বিশেষ; যে ঔষধ দাঁত তোলবার সময়ে দন্তমূলকে বেদনার অস্থভূতিহীন করতে ইন্-জেক্সন করে প্রয়োগ করা হয়।

পজিট্রন — ধন-তড়িৎবিশিষ্ট একটি বিশেষ মৌলিক কণিকা; এর ভর

ও তড়িৎ-বিভবের পরিমাণ ঋণতড়িৎ বিশিষ্ট ইলেকট্রন ↑ কণিকার সমান, কিন্তু বিপরীৎ-ধর্মী। এই পজিট্রন কণিকা অতি স্বল্পক্ষণস্থায়ী, এক সেকেন্ডের দশ লক্ষ ভাগের এক ভাগ সময় এর স্থিতিকাল লক্ষিত হয়েছে। কস্মিক ↑ রশ্মির পর্যবেক্ষণের ফলে এর অস্তিত্ব সর্বপ্রথম ধরা পড়ে। বিভিন্ন কৃত্রিম তেজস্ক্রিয় (রেডিও অ্যাক্টিভ ↑) পদার্থ থেকে পজিট্রন কণিকা নির্গত হয়ে থাকে এবং বিশেষ সূক্ষ্ম ষাট্রিক কোশলে এর অস্তিত্ব লক্ষিত হয়।

পটাস — প্রধানতঃ পটাসিয়াম কার্ব-নেট সল্ট, K_2CO_3 , ব্যায়। আবার পটাসিয়াম হাইড্রক্সাইডকেও পটাস বলে; যেমন, কষ্টিক পটাস, KOH ; সাধারণ ভাবে অবশ্য সব রকম পটাসিয়াম সল্টকেই ↑ সচরাচর পটাস বলা হয়ে থাকে।

পটাসিয়াম—মৌলিক ধাতব পদার্থ। এর ল্যাটিন নাম ‘ক্যালিয়াম’ থেকে এর সাংকেতিক চিহ্ন K হয়েছে। পারমাণবিক ওজন 39.096, পারমাণবিক সংখ্যা 19; সাদা, নরম ও বিশেষ রাসায়নিক শক্তিসম্পন্ন ধাতু; অনেকাংশে সোডিয়াম ধাতুর অনুরূপ। কার্ণেলাইট প্রভৃতি বিভিন্ন খনিজ থেকে প্রচুর পরিমাণে পাওয়া যায়। এর বিভিন্ন সল্ট জমির উর্বরা-শক্তি বৃদ্ধি করতে সাররূপে ব্যবহৃত হয়। জীবজগতের

পক্ষে অত্যাবশ্যক পদার্থ—সব রকম জীবের দেহেই অল্পাধিক পরিমাণে পটাসিয়াম থাকে।

পটাসিয়াম ব্রোমাইড—পটাসিয়াম ও ব্রোমিনের \uparrow রাসায়নিক মিলনের ফলে উৎপন্ন সল্ট, KBr ; সাদা ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। একে 'পটাস ব্রোমাইড'-ও বলা হয়। কোন কোন রোগে ঔষধ হিসেবে এবং ফটো গ্রাফির \uparrow কাজে পদার্থটি যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

পটাসিয়াম ডাইক্রোমেট—পটাসিয়াম ও ক্রোমিক \uparrow অ্যাসিডের রাসায়নিক মিলনে গঠিত যৌগিক পদার্থ $K_2Cr_2O_7$; একে পটাস বাইক্রোমেট-ও বলা হয়। লাল ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। ক্রোম-আয়রন \uparrow নামক খনিজের সঙ্গে পটাসিয়ামের রাসায়নিক ক্রিয়ার সাহায্যে যৌগিকটা সহজে উৎপন্ন হয়। এটি একটি উৎকৃষ্ট জারক পদার্থ; বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ায় অক্সিজেন সরবরাহ করে (অক্সিডাইজিং এজেন্ট \uparrow); রঙন-শিল্পে পদার্থটি যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়।

পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গানেট—সাধারণভাবে বলে পটাস পারম্যাঙ্গানেট, $KMnO_4$; গাঢ় লাল, ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। এর লাল জলীয় দ্রবণ রসায়নাগারে অক্সিডাইজিং \uparrow এজেন্ট হিসেবে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়। জীবাণু-

নাশক ও জীবাণু-প্রতিরোধক পদার্থ হিসেবেও এর ব্যবহার আছে।

পলি—বহুসংখ্যক অর্থে কথার পূর্বে ব্যবহৃত হয়ে থাকে; যেমন—পলিগন, পলিবেসিক \uparrow , পলিমার \uparrow ইত্যাদি।

পলিগন—বহু কোণ (কাজেই বাহু) বিশিষ্ট সরল-রৈখিক ক্ষেত্র। সাধারণত: চতুষ্কোণের বেশি হলেই সব সরল-রৈখিক ক্ষেত্রকে পলিগন বলা যায়। তবে পাঁচ কোণ-বিশিষ্ট হলে পেন্টাগন, ছয় কোণ—হেক্সাগন, সাত কোণ—হেপ্টাগন, দশ কোণ—ডেকাগন প্রভৃতি বিশেষ নামও ব্যবহৃত হয়। 'গন' মানে কোণ বা অ্যাঙ্গেল \uparrow ।

পলিথিন—ইথিলিন \uparrow থেকে উৎপাদিত নাইলন \uparrow জাতীয় প্রাস্টিক \uparrow ; এই শ্রেণীর পলিমার \uparrow পদার্থের বৈশিষ্ট্য হলো এতে জলীয় বাষ্প শোষিত হয় না। বিশেষত: বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদিতে ব্যবহৃত হয়।

পলিমর্ফিক—যে সব পদার্থের গঠনে বিভিন্ন ফটিকাকার রূপ বিद्यমান; যেমন, টিটানিয়াম অক্সাইড প. ক.; যেহেতু এর গঠনে তিন রকম বিভিন্ন আকারের ক্রিষ্টাল \uparrow লক্ষিত হয়।

পলিমর্ফাস—রক্তে সাধারণ আকারের খেত-কণিকাগুলো রক্ত-কোষের লোহিত-কণিকাগুলোর সঙ্গে যে-ভাবে মিশে থাকে; ক্ষতাদির ভিতর দিয়ে রক্তে সংক্রমিত রোগ-জীবাণুদের (ব্যাাক্টেরিয়া \uparrow) ধ্বংস

করে রক্তের এই পলিমার কণিকা-গুলোই জীব-দেহে রোগ সংক্রমণে বাধা দেয়।

পলিমারিজেশন — যে প্রক্রিয়ার ফলে কোন পদার্থের একাধিক অণুর রাসায়নিক সংযোগের ফলে বৃহত্তর অণুবিশিষ্ট অণু কোন নতুন পদার্থের সৃষ্টি হয়। এতে উৎপন্ন পদার্থটার আণবিক ওজন প্রাথমিক অণুর সংখ্যানুপাতে বেড়ে যায়, কিন্তু মূল রাসায়নিক গঠন একই থাকে। অ্যাসিট্যালডিহাইড (CH_3CHO) পলিমারিজেশন প্রক্রিয়ার ফলে প্যারালডিহাইডে, $(\text{CH}_3\text{CHO})_n$, পরিণত হয়; অ্যাসিট্যালডিহাইডের তিনটা অণু একসঙ্গে মিলে গিয়ে প্যারালডিহাইড অণুর সৃষ্টি হয়। প্রাথমিক পদার্থ অ্যাসিট্যালডিহাইড-কে এজেন্ট বলা হয় মনোমার এবং প্যারালডিহাইড হলো পলিমার পদার্থ। আরও নানা রকম ভাবে পলিমারিজেশন হতে পারে। একই হাইড্রোক্যাবন ↑ অণু পরস্পর শৃঙ্খলিত হয়েও পলিমার সৃষ্টি হতে পারে; যেমন, ইথিলিন ↑ ($\text{CH}_2 = \text{CH}_2$) পলিমারিজেশনের ফলে স্বাভাবিক রাবারের উপাদান আইসোপ্রিন ↑ সৃষ্টি হয়। বিভিন্ন প্রাণ্টিক জাতীয় পদার্থ, কৃত্রিম সূতা (নাইলন ↑, রেয়ন ↑ প্রভৃতি) এরূপ বিভিন্ন শ্রেণীর পলিমার পদার্থে গঠিত, কৃত্রিম উপায়ে তৈরি। আবার অনেক

স্বাভাবিক পদার্থও বিভিন্ন পলিমার অম্লতে গঠিত থাকতে পারে। কৃত্রিম উপায়ে উৎপন্ন প্রাণ্টিক জাতীয় বিভিন্ন পদার্থ নানা রকম জটিল পলিমারিজেশন প্রক্রিয়ার ফলেই গঠিত হয়ে থাকে।

পলিমার — পলিমারিজেশনের ফলে উৎপন্ন পদার্থ (পলিমারিজেশন ↑)। কোন মনোমার ↑ পদার্থের বহু সংখ্যক অণুর পারস্পরিক সংযোগে যে পলিমার পদার্থ গঠিত হয় তাকে বলা হয় 'হাই-পলিমার'।

পলিবেসিক — যে অ্যাসিডের গঠনে ধাতুর-বিক্রিয়ায়-অপসারণযোগ্য দুই বা ততোধিক হাইড্রোজেন-পরমাণু থাকে; যেমন — ফসফোরিক অ্যাসিড, H_3PO_4 (ট্রাই-বেসিক); সোডিয়ামের সঙ্গে বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এর তিন রকম সল্ট হতে পারে, যেমন, নর্ম্যাল ↑ সোডিয়াম ফসফেট, Na_3PO_4 ; সোডিয়াম হাইড্রোজেন ফসফেট, Na_2HPO_4 , এবং সোডিয়াম ডাইহাইড্রোজেন ফসফেট, NaH_2PO_4 , (অ্যাসিড সল্ট ↑)।

পাই — (1) যে কোন জ্যামিতিক বৃত্তের (সার্কল ↑) পরিধি ও ব্যাসের অনুপাত-বোধক স্থির রাশি; যা সংক্ষেপে π চিহ্ন দ্বারা প্রকাশিত হয়; $\pi = 22/7$ বা 3.14159 ; (2) অধুনা অপ্রচলিত ভারতীয় এক রকম মূদ্রা বিশেষ, $= 1/3$ পয়সা।

পাইরিন — (1) একটা বিশেষ

হাইড্রোকার্বন, $C_{10}H_{10}$; হল্‌দে ফটিকাকার পদার্থ। আলকাতরা (কোল-টার ↑) থেকে পদার্থটা পাওয়া যায়। (2) কার্বন-টেট্রাক্লোরাইড, CCl_4 , নামক তরল পদার্থকে ও কখন কখন 'পাইরিন' বলা হয়; অগ্নি নির্বাপনের জন্তে অনেক সময় ফায়ার-এক্টিভাইজার ↑ যন্ত্রে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

পাইরাইটস — এক শ্রেণীর ধাতব খনিজ পদার্থের সাধারণ নাম। সাধারণতঃ এ-গুলো বিভিন্ন ধাতুর সালফাইড যৌগিক হয়ে থাকে; যেমন, আয়রন পাইরাইটস, FeS_2 ; কপার পাই-রাইটস, $CuFeS_2$ (কপার ও আয়রনের সম্মিলিত সালফাইড) ইত্যাদি।

পাইরিডিন — কোলটার ↑ থেকে প্রাপ্ত একটা জৈব রাসায়নিক পদার্থ, C_5H_5N ; বর্ণহীন দুর্গন্ধযুক্ত তরল পদার্থ। উৎকৃষ্ট দ্রাবক হিসেবে ব্যবহৃত হয়। এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ কখন কখন ঔষধরূপেও ব্যবহৃত হয়ে থাকে। দুর্গন্ধযুক্ত ও অপেয় করে কেবল মাত্র জালানি হিসেবে ব্যবহারের জন্তে অনেক সময় অবিশুদ্ধ অ্যালকোহলের ↑ সঙ্গে পাইরিডিন মিশ্রিত করা হয়।

পাইরো — আগুন বা উত্তাপ অর্থে রাসায়নিক শব্দের পূর্বে ব্যবহৃত হয়; যেমন — পাইরোবোরিক অ্যাসিড (সাধারণ বোরিক ↑ অ্যাসিড উত্তপ্ত

করে পাওয়া যায়)। উত্তাপের সাহায্যে রাসায়নিক পদার্থের বিয়োজন প্রক্রিয়াকে বলে **পাইরোলিসিস**। পাইরোমিটার ↑, পাইরোফোরিক অ্যালয় ↑ ইত্যাদি।

পাইরোগ্যালল — একে পাইরো-গ্যালিক অ্যাসিড ও বলে; গ্যালিক ↑ অ্যাসিডকে 200° সেন্টিগ্রেডে উত্তপ্ত করে পাওয়া যায়। সাদা ফটিকাকার কঠিন পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো ট্রাই-হাইড্রক্সি বেনজিন, $C_6H_3(OH)_3$ । পদার্থটা মুক্ত অক্সিজেন গ্যাস শোষণ করতে এবং কটো-গ্রাফির কাজে প্রয়োজন হয়।

পাইরোফোরিক অ্যালয় — যে সব সংকর-ধাতু ঘষলে বা ঠুকলে সহসা অগ্নি-ফুলিঙ্গ বেয়েয়। এই শ্রেণীর অ্যালয় ↑ দিয়েই সিগারেট-লাইটারের ফ্লিট ↑ তৈরি করা হয়। সাধারণতঃ জিনিমটা সিরিয়াম ↑, লোহা প্রভৃতি ধাতব পদার্থের বিভিন্ন অল্পপাতের সংমিশ্রণে গঠিত অত্যন্ত কঠিন এক রকম ধাতু-সংকর।

পাইরোমিটার — অত্যধিক উষ্ণতা বা তাপমাত্রা পরিমাপের উপযোগী যন্ত্র বিশেষ। সাধারণ থার্মোমিটারে ↑ উচ্চ তাপমাত্রা মাপা সম্ভব হয় না; কারণ, অত্যধিক তাপে যন্ত্রের কাঁচ-নলই গলে যায়। এই পাইরোমিটার যন্ত্র উত্তপ্ত পদার্থের মধ্যে দেওয়া হয় না। অত্যাধিক পদার্থ

থেকে বিচ্ছুরিত তাপ-রশ্মির প্রভাবে বিভিন্ন ধাতব দণ্ডের সংযোগস্থলে যে তড়িৎশক্তি উৎপাদিত হয় (থার্মো-কাপ'ল ↑) গ্যালভানোমিটারের ↑ সাহায্যে তা মেপে উৎসের তাপ-মাত্রা নির্ধারণ করা সম্ভব হয়ে থাকে । এজন্তে একে **থার্মো-ইলেকট্রিক থার্মোমিটার**-ও বলা যেতে পারে । বিভিন্ন ব্যবস্থায় 'রেডিয়েশন পাইরো-মিটার', 'অপটিক্যাল পাইরোমিটার' প্রভৃতি এই শ্রেণীর বিভিন্ন রকম উষ্ণতামান-যন্ত্র তৈরি হয়েছে ।

পাইরোলুসাইট—ম্যাঙ্গানিজ ধাতুর একটি খনিজ পদার্থ; প্রাকৃতিক ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড, MnO_2 । ক্ষুদ্র ক্ষুদ্রাকার কৃষ্ণবর্ণ কঠিন পদার্থ । প্রধানত: এই খনিজ থেকেই ম্যাঙ্গানিজ ↑ ধাতু নিষ্কাশিত হয় ।

পাইরেক্সিয়া—দেহের তাপবৃদ্ধি ; জ্বরের অবস্থা । **পাইরেটিক** মানে জ্বর সৃষ্টকর ; যেমন—অ্যাম্পিরিন ↑ একটা অ্যান্টি-পাইরেটিক ঔষধ ।

পাইরেক্স গ্রাস—এক শ্রেণীর কাচের ব্যবহারিক নাম ; যার মধ্যে সিলিকেটের ↑ ভাগ বেশি থাকে । বিশেষ বিশুদ্ধ, নিষ্ক্রিয় ও তাপসহ কাচ ; রাসায়নিক পরীক্ষায় এ-জাতীয় কাচের যন্ত্রাদিই সাধারণত: ব্যবহৃত হয়ে থাকে । (গ্রাস ↑)

পাইল—অ্যাটমিক পাইল ↑ ।

পাইলট প্ল্যান্ট—কোন শিল্প-নামগ্রী উৎপাদনের জন্তে গবেষণাগারে

প্রথমে যে ক্ষুদ্রাকৃতি যন্ত্র তৈরি করা হয়; উৎপাদন-প্রচেষ্টা সফল হলে যার অনুকরণে বৃহদাকার যন্ত্র বসিয়ে কল-কারখানা স্থাপিত হয়ে থাকে ।

পাউণ্ড—পদার্থের ভর পরিমাপের ইংলণ্ডীয় একক, = 453.592 গ্রাম । বায়ুশূন্য স্থানে প্ল্যাটিনাম বাতুর তৈরী একটা সিলিণ্ডারের বস্তু-পরিমাণকে (মাস ↑) এক পাউণ্ড ধরা হয়েছে । বস্তু-ভরের এই এককটিকে 'ইম্পিরিয়াল স্ট্যান্ডার্ড পাউণ্ড' বলা হয় ; ব্রিটিশ মিউজিয়ামে এটা সংরক্ষিত আছে । পাউণ্ডে আবার মাধ্যাকর্ষণ শক্তির একক, অর্থাৎ পদার্থের ওজনও বুঝায় । উল্লিখিত এক পাউণ্ড ভর-বিশিষ্ট কোন বস্তুকে পৃথিবী যে শক্তিতে (গ্র্যাভিটেশন ↑) আকর্ষণ করে, অর্থাৎ বস্তুটার ওজনকেও বলে এক পাউণ্ড । এভাবে পাউণ্ড এককে সাধারণত: বস্তুর ভর (মাস ↑) ও ওজন (ওয়েট ↑) উভয়ই প্রকাশ করা হয়ে থাকে ।

পাউণ্ডাল—ফুট-পাউণ্ড-সেকেন্ডের হিসেবে বল-শক্তির (ফোর্স ↑) একক বিশেষ । যে পরিমাণ শক্তির প্রভাবে এক পাউণ্ড ভরবিশিষ্ট কোন বস্তুর গতি প্রতি সেকেন্ডে এক ফুট হারে পরিবর্তিত হয় । এক পাউণ্ডাল বল-শক্তি এক পাউণ্ড ↑ ওজন বা মাধ্যাকর্ষণ-শক্তির প্রায় 32 ভাগের এক ভাগ ।

পাওয়ার — (1) যান্ত্রিক শক্তিতে সম্পাদিত কর্ম বা ওয়ার্কের \uparrow হার; নির্দিষ্ট একক সময়ে কতটা ওয়ার্ক \uparrow সম্পাদিত হয় তার পরিমাণ, (হর্স-পাওয়ার \uparrow)। (2) গুণিতকের সাংকেতিক (ইণ্ডেক্স) রাশি; যেমন x^3 হলো x 'টু-দি-পাওয়ার' $3 = x \times x \times x$.

পাওয়ার (লেন্সের \uparrow) — কোন লেন্সের পাওয়ার হলো $1 \div$ (মিটার \uparrow এককে লেন্সখানার ফোকাল দৈর্ঘ্য); ফোকাল দৈর্ঘ্য 2 মিটার হলে সে লেন্সের পাওয়ার হবে $\frac{1}{2} = 0.5$ ডাই-অপ্টার (লেন্সের পাওয়ারের একক)। এই পাওয়ার কনভেজ \uparrow (অবতল) লেন্সে '—' মাইনাস, আর কনভেজ \uparrow (উত্তল) লেন্সে '+' প্রদান বলে উল্লেখ করা হয়।

পাওয়ার অ্যালকোহল — অবিভক্ত ইথাইল অ্যালকোহল \uparrow , যা কলকারখানার ইঞ্জিনে জ্বালানি হিসেবে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়। ইঞ্জিনে পাওয়ার, অর্থাৎ শক্তি উৎপাদন করে বলে এই নাম।

পামিটিক অ্যাসিড — একটা জৈব অ্যাসিড; চর্বিজাতীয় বিশেষ একটি ফ্যাটি \uparrow অ্যাসিড, $C_{16}H_{32}O_2$, $COOH$; মোমের মত নমনীয় কঠিন পদার্থ। বিভিন্ন উদ্ভিজ্জ তৈল ও চর্বিজাতীয় পদার্থের মধ্যে 'ট্রাই-পামিটিন' নামক যৌগিক পদার্থের আকারে অ্যাসিডটা পাওয়া যায়।

পার — 'অতিরিক্ত' অর্থে রাসায়নিক শব্দের পূর্বে ব্যবহৃত হয়; যেমন, পারঅক্সাইড — স্বাভাবিক অপেক্ষা অতিরিক্ত অক্সিজেন-সম্পন্ন অক্সাইড যৌগিক। এরূপ পারম্যাঙ্গানেট \uparrow , পারক্লোরেট ইত্যাদি।

পারফেক্ট গ্যাস — বিভিন্ন গ্যাসের আয়তন, উষ্ণতা ও চাপের পারস্পরিক সম্বন্ধ কতকগুলো নিয়মে বাঁধা (চার্নস-ল \uparrow , বয়েলস-ল \uparrow)। কিন্তু এ সব নিয়ম কোন গ্যাসের পক্ষেই সম্পূর্ণরূপে খাটে না। যে সব গ্যাস এই সকল গ্যাসীয় সূত্র বা নিয়ম সম্পূর্ণরূপে মেনে চলে বলে মনে করা হয়, তাদের বলা হয় পারফেক্ট বা **আইডিয়াল গ্যাস**। অবশ্য এ হিসাবে সর্বাংশে পারফেক্ট গ্যাস সচরাচর পাওয়া যায় না, কল্পনা করা হয় মাত্র।

পারম্যাঙ্গানেট — পারম্যাঙ্গানিক অ্যাসিডের ($HMnO_4$) বিভিন্ন সল্ট \uparrow ; যেমন, পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গানেট, $KMnO_4$, সোডিয়াম পারম্যাঙ্গানেট, $NaMnO_4$, প্রভৃতি। উৎকৃষ্ট জীবাণুনাশক ও বীজবারক পদার্থ। পারম্যাঙ্গানেট সল্ট মাত্রেই রাসায়নিক ক্রিয়ায় অক্সিজেন সরবরাহ করে বলে এ-গুলো অক্সিডাইজিং এজেন্ট \uparrow হিসাবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। পারম্যাঙ্গানেট বললে সাধারণত: পটাস পারম্যাঙ্গানেটই ($KMnO_4$) বুঝায়।

পার্গেটিভ —কোষ্টপরিষ্কারক ঔষধ ;
যেমন — ক্যাষ্টর অয়েল, ম্যাগ-
সাল্ফ ↑, ফ্রটসন্ট ↑ ইত্যাদি।

পার্ম অ্যালয় — লোহা ও নিকেল
ঘটিত এক শ্রেণীর সংকর ধাতু ;
এ-গুলো উচ্চ চৌম্বক শক্তিসম্পন্ন
হয়ে থাকে। বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদির
বিভিন্ন অংশ এ দিয়ে তৈরি হয়।
এরূপ বৈদ্যুতিক যন্ত্রে পরিবর্তী
(অন্টারনেট: ↑) তড়িৎ-প্রবাহের
চুম্বকীয় শক্তির অপচয় কম হয়।

পাল — মুক্তা ; শুক্তি, অর্থাৎ বিষ্মকের
দেহ-নিঃসৃত এক প্রকার জৈব রস
খোলার মধ্যে জমে কঠিন হয়ে এর
সৃষ্টি হয়। উজ্জল সাদা মূল্যবান
পদার্থ ; কিন্তু রাসায়নিক হিসেবে
মূলত: জিনিসটা হলো ক্যালসিয়াম
কার্বনেট, CaCO_3 , অর্থাৎ এক
রকম প্রস্তর মাত্র।

পাল অ্যাস — পটাসিয়াম কার্বনেটের,
(K_2CO_3) বিশেষ নাম ; কাঠের
ছাই থেকে এই পটাস সন্টটা প্রচুর
পরিমাণে পাওয়া যায়।

পাল স্পার — একটা যুগ্ম কার্বনেট
খনিজের বিশেষ নাম ; ম্যাগ্নেসিয়াম
ও ক্যালসিয়ামের স্বভাবজাত মিশ্র
কার্বনেট, $\text{MgCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$;
একে আবার ভলোমাইট-ও ↑
বলে। পৃথিবীর অধিকাংশ কঠিন
প্রস্তর প্রধানত: এ দিয়ে গঠিত।

পাস্তুর, লুই — ফরাসী রসায়ন-বিজ্ঞানী ;
জন্ম 1822 খৃঃ, মৃত্যু 1895 খৃঃ। জীবাণু

বিজ্ঞানের গবেষণায় অসাধারণ
কৃতিত্ব। 1857 খৃষ্টাব্দে অ্যালকো-
হল ↑ ও দুধের গাঁজন ক্রিয়ার
ব্যাখ্যা প্রচার করে বায়ুবাহিত
অদৃশ্য জীবাণুর প্রভাব বিশ্লেষণ।
সংক্রামক ব্যাধির জীবাণুঘটিত কারণ
নিরূপণ — অদৃশ্য সব রোগ-জীবাণুর
কার্যকারিতা প্রমাণ ও প্রতিকার
ব্যবস্থায় 'টিকা' প্রবর্তন। পরবর্তী-
কালে ক্ষতচিকিৎসায় লিষ্টারের ↑
জীবাণু-প্রতিরোধক (অ্যান্টি-
সেপ্টিক ↑) ঔষধ আবিষ্কারের ভিত্তি
স্থাপন। চিকিৎসা-আনন্দাশ্রম ↑,
হাইড্রোফোরিয়া ↑ প্রভৃতি রোগের
প্রতিষেধক টিকা আবিষ্কার। দুধের
পাস্তুরিজেশন ↑ প্রক্রিয়া উদ্ভাবন।
জীবাণু-তত্ত্বের আবিষ্কারে আধুনিক
চিকিৎসা-বিজ্ঞানে যুগান্তর আনয়ন।

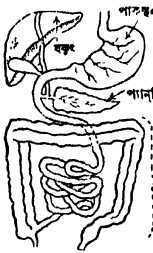
পাস্তুরিজেসন — কোন তরল পদার্থ
(বিশেষত: দুধ) উপযুক্ত উত্তাপে
কিছুক্ষণ ফুটিয়ে তার ভিতরের
জীবাণু ধ্বংস করে ফেলবার প্রক্রিয়া।
দুধ সাধারণত: 65° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড
উত্তাপে 30 মিনিট কাল ফুটালে তা
সব রকম দূষিত জীবাণুমুক্ত, অর্থাৎ
পাস্তুরাইজড হয়ে থাকে।

প্যাকিডার্ম — মোটা ও শক্ত চামড়া
বিশিষ্ট প্রাণিগোষ্ঠি ; যেমন — হাতি,
গণ্ডার প্রভৃতি।

প্যাপিন — কাঁচা পেঁপের দুগ্ধবৎ
সাদা রস ; প্রোটিন ↑ জাতীয় খাদ্য-
বস্তু জীর্ণ করার এর এক অসাধারণ

রাসায়নিক ক্ষমতা আছে। এর বিশুদ্ধ চূর্ণ ঔষধাদিতে ব্যবহৃত হয়।

প্যানক্রিয়াস — পাকস্থলীর নিম্নস্থ মলপথের পশ্চাভাগে সংলগ্ন পত্রাকার একটি প্রত্যঙ্গ; পাকস্থলীর নির্গম-মুখের প্রায় তিন ইঞ্চি নিচে এই প্যা স. থেকে বিভিন্ন জারক-রস



ভুক্ত খাদ্যের সঙ্গে মিশে ক্ষুদ্রান্ত্রে (স্মল ইণ্টেস্টাইন) যায়। চার রকম বিভিন্ন জারক-রস এ থেকে নিঃসৃত

প্যানক্রিয়াস

হয়, যাদের একটা হলো ইনসুলিন ↑, যার অভাবে বহুমূত্র, অর্থাৎ 'ডায়ে-বিটিস' ↑ রোগ হয়।

প্যানক্রোমেটিক ফিল্ম — ফটোগ্রাফির সাধারণ ফিল্মে লাল বর্ণ (আলোক-রশ্মি) ধরা পড়ে না, কিন্তু বিশেষ রাসায়নিক পদার্থের প্রভাবে প্যানক্রোমেটিক ফিল্মের উপরে লাল বর্ণ সমেত সকল বর্ণের তারতম্যই যথাযথভাবে সাদা-কালোতে প্রতি-বিম্বিত হয়ে থাকে। এর ফলে অর্ধো-ক্রোমেটিক ↑ ফিল্মের চেয়েও এতে বিভিন্ন বর্ণাংশপাতিক ঔজ্জল্যবিশিষ্ট স্পষ্টতর আলোকচিত্র পাওয়া যায়।

প্যারাথাইরয়েড গ্ল্যাণ্ডস — থাইরয়েড ↑ গ্ল্যাণ্ডের পাশে ও পশ্চাতে অবস্থিত ছোট ছোট চারটি গ্ল্যাণ্ড ↑

বা গ্রন্থি। এগুলি আমাদের দেহে ক্যালসিয়াম ↑ এবং ফস্ফরাসের ↑ ক্রিয়া নিয়ন্ত্রণ করে। এদের অভাবিক সক্রিয়তায় হাড়ে ক্যালসিয়াম উপাদান কমে গিয়ে হাড় দুর্বল হয়ে পড়ে; পক্ষান্তরে রক্তে ক্যালসিয়ামের ভাগ বাড়ে ও ফস্ফরাসের ভাগ কমে যায়। এর ফলে স্বাস্থ্যের অবনতি ঘটে।

প্যারাক্সিম — প্যারাক্সিমালডি হাইডের বিশেষ নাম; ফর্ম্যালডি-হাইডের একটি পলিমার ↑ যৌগিক পদার্থ। জিনিসটা উত্তপ্ত করলে সহজেই ফর্ম্যালডিহাইডে ↑ পরিণত হয়। প্রচুর ধূম-উৎপাদক পদার্থ।

প্যারাক্সিন — মিথেন, ইথেন, প্রোপেন, বুটেন, পেটেন প্রভৃতি হাইড্রোকার্বনগুলোর সাধারণ নাম। এই শ্রেণীর সব হাইড্রোকার্বনকেই প্যারাক্সিন হাইড্রোকার্বন ↑ বলে। এ-গুলো গ্যাসীয়, তরল বা কঠিন সব অবস্থারই আছে; এদের যে-গুলোতে কার্বনের ভাগ কম সে-গুলো গ্যাসীয়, (যেমন—মিথেন ↑, ইথেন ↑ প্রভৃতি); কার্বনের ভাগ বেড়ে হয় তরল প্যারাক্সিন, (যেমন পেটেন, হেক্সেন প্রভৃতি); আবার কার্বনের ভাগ যে-গুলোতে আরও বেশি সে-গুলো কঠিন প্যারাক্সিন (ওয়াক্স), যা দিয়ে মোমবাতি, বিভিন্ন মলম, পালিশ প্রভৃতি তৈরি হয়ে থাকে।

প্যারাক্সিন অয়েল — বিভিন্ন তরল হাইড্রোকার্বনের সংমিশ্রণ; খনিজ

পেটোলিয়াম ↑ থেকে ডিস্টিলেশন ↑
প্রক্রিয়ার সাহায্যে পাওয়া যায়।
সাধারণ জ্বালানি তেল বা কেরোসিন,
মোবিল অয়েল, পেট্রল প্রভৃতি
হলো বিভিন্ন শ্রেণীর প্যারারফিন
অয়েল। এর কোন কোনটা দিয়ে
বাতি জ্বালানো হয়; কোনগুলো
আবার ইঞ্জিন, মোটর প্রভৃতির
জ্বালানিরূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

প্যারালিহাইড — অ্যাসিট্যালডি-
হাইডের পলিমারাইজেশন ↑ প্রক্রিয়ায়
উৎপন্ন পদার্থ, $(CH_3CHO)_2$;
জীবদেহে অম্লভূতিশীল ও তজ্জাক্ষম
করবার জগ্রে এই তরল পদার্থ
ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়।

প্যারালালোপিপেড — ছয়টি তল-
বিশিষ্ট লম্বাটে
আকারের কঠিন
বস্তু, অথবা
একরূপ জ্যামিতিক
আকারের সরল-
রৈখিক ক্ষেত্র।

প্যারালিসিস — পক্ষাঘাত রোগ;
মস্তিষ্ক বা স্নায়ুতন্ত্রের বিকলতায়
আংশিক বা সামগ্রিকভাবে দেহের
মাংস-পেশীর অসাড়তা ও সঞ্চালনের
অক্ষমতাজনিত ব্যাধি। একেবারে
অসাড় না হয়ে মাংসপেশী দুর্বল ও
অল্প সঞ্চালনক্ষম হলে সে-অবস্থাকে
বলে প্যারালিসিস।

প্যারাল্যান্ড — কোন দূর্বর্তী বস্তুকে
বিভিন্ন স্থান থেকে লক্ষ্য করলে তার

অবস্থান তুলনামূলকভাবে পরিবর্তিত
হয়ে যায় বলে ভ্রম হয়। এভাবে
দর্শকের গতি বা স্থান পরিবর্তনের
ফলে দৃষ্ট পদার্থেরও অবস্থান বদলে
যায় বলে দূর থেকে মনে হয়। এই

দৃষ্টি - ভ্রমকে ই
বলে প্যারাল্যান্ড।

পৃথিবীর দৈনিক
গতি - জনিত
প্যারাল্যান্ডের

ফলে দূর্বর্তী গ্রহ-
নক্ষত্রের দৃষ্ট

অবস্থান ও প্রকৃত অবস্থান এক থাকে
না, যেখানে দেখছি, সেখানে ঐটা
প্রকৃতপক্ষে নেই। পৃথিবীর বায়িক
গতির ফলেও আর এক রকম
প্যারাল্যান্ড হয়। গ্রহ-নক্ষত্রাদি
পৃথিবীক্ষণের গাণিতিক হিসাবে এরূপ
প্যারাল্যান্ড-জনিত ভ্রম সংশোধন
করে নেওয়া সব সময়ে আবশ্যিক হয়ে
থাকে (অ্যাবারেশন ↑)।

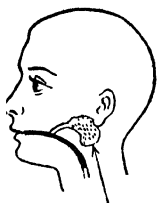
প্যারাসাইট — পরগাছা ও পরজীবা
প্রাণী; যে সব প্রাণী বা উদ্ভিদ
অপর কোন জীব বা উদ্ভিদকে আশ্রয়
করে ও তাদের
দেহ-রস শোষণ
করে বেঁচে
থাকে; যেমন—
অস্ত্রের কুমি,
মাথাখর টুকুন



প্যারাসাইট অকিড

প্রভৃতি। অকিড ↑ প্রভৃতি এরূপ নানা
রকম পরগাছা শ্রেণীর উদ্ভিদও আছে।

প্যারোটিড গ্যাণ্ড — মুখের নিম্ন-চোয়ালের প্রান্তে, কর্ণমূলের কাছে অবস্থিত একটি গ্যাণ্ড ↑ বিশেষ। এর



প্যারোটিড গ্যাণ্ড

কাজ হলো মুখে লাল(স্তালিভা ↑) রস নিঃসরণ করা। এই গ্যাণ্ডের ক্ষীতি ও প্রদাহের লক্ষণ প্রকাশ পেয়ে ‘মাম্‌স’ বা

‘গলফাস’ নামক ভাইরাস ↑ ঘটিত এক প্রকার রোগ হয়।

প্যারিস গ্রিন — রাসায়নিক পদার্থ, কপার আর্সেনাইট এবং কপার অ্যাসিটেটের মিলিত যৌগিক সল্ট $Cu(CH_3COO)_2 \cdot 3Cu(AsO_2)_2$; একে আবার ‘সুইন্ফাট গ্রিন’-ও বলে। কীটপতঙ্গ-নাশক পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

প্যালাডিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Pd. পারমাণবিক ওজন 166.7, পারমাণবিক সংখ্যা 46; রূপের মত সাদা ধাতু। প্যাটিনামের প্রায় অম্লরূপ। খনিজ পদার্থে প্যাটিনামের সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় পাওয়া যায়। ক্যাটালিস্ট ↑ হিসেবে এবং সংকর ধাতু তৈরি করতে ব্যবহৃত হয়।

প্যালিওটোলজি — প্রাচীন কালের বিভিন্ন প্রাণীর জীবশাস্ত্র (ফসিল ↑) প্রভৃতির গবেষণার ফলে পৃথিবীতে উদ্ভব ও বংশধারা নির্ণয়

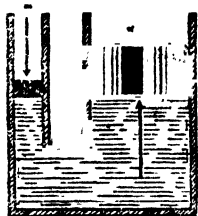
সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। এরূপ প্যালিও-বোটানি হলো প্রাচীন কালের শিলীভূত উদ্ভিদাদির পর্যালোচনার দ্বারা পৃথিবীতে উদ্ভিদের ক্রমবিকাশের দ্বারা সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। প্যালিওমানে প্রাচীন বা পুরাতন।

প্যালিওজোইক — প্রায় 50 কোটি বছরের অতীত যুগ, যখন পৃথিবীতে আদি জীব-সত্ত্বার উদ্ভব হয়েছিল বলে অনুমান করা হয়। প্যালিওসিন যুগ হলো যখন থেকে বর্তমান কালের উদ্ভিদ ও প্রাণীর আবির্ভাব হয়েছে, প্রায় 5 কোটি বছর পূর্বের যুগ।

প্যাস্কাল, ব্রেসি — ফরাসী ধর্ম-যাজক ও দার্শনিক; জন্ম 1623 খৃঃ, মৃত্যু 1662 খৃঃ। পদার্থবিজ্ঞান ও গণিতে অসামান্য কৃতিত্ব; ধর্ম-যাজকের কাব্যাবকাশে বৈজ্ঞানিক গবেষণা ও গণিতচর্চা। বায়ুর ওজন ও তরল পদার্থের স্থিতিশক্তির সূত্র নির্ধারণ। ‘হাইড্রলিক’ প্রেস ↑ যন্ত্র উদ্ভাবন। গণিতের ‘কনিক সেকশন’ ও ‘ইন্ফিনিটিসিম্যাল ক্যালকুলাস’ প্রভৃতি পুস্তক প্রণয়ন এবং ‘সম্ভাবনা বাদ’ (থিয়োরি অব প্রোবেবিলিটি) প্রবর্তনের জন্য চিরস্মরণীয়।

প্যাস্ক্যাল-ল — জলের (বা, যে কোন তরল পদার্থের) চাপ সম্বন্ধে বিজ্ঞানী ব্রেসি প্যাস্ক্যাল ↑ কর্তৃক প্রবর্তিত সূত্র। কোন পাত্রস্থ তরল পদার্থের কোন অংশে চাপ দিলে সেই চাপ সমভাবে সব দিকে পঙ্কি-

বাহিত হয়। এক জায়গায় চাপ প্রয়োগ করলে অগ্র সব জায়গায় সেই চাপ গিয়ে সমভাবে পৌঁছায়।



এর ফলে এক বর্গ ইঞ্চিতে ২ পাউণ্ড চাপ প্রয়োগ করলে প্রতি

বর্গ ইঞ্চিতে ২ পাউণ্ড হিসেবে ১০০ বর্গ ইঞ্চিতে মোট ২০০ পাউণ্ড পরিমাণ বর্ধিত চাপ পড়বে। এই নিয়মের ব্যবহারিক প্রয়োগে হাইড্রলিক প্রেস ↑ তৈরি হয়েছে।

প্যাসিভ আয়রন — যে লোহার উপরিভাগে আয়রন-অক্সাইডের ↑ (মরিচার) একটা পাতলা আবরণ দিয়ে তাকে বিভিন্ন অ্যাসিডের রাসায়নিক প্রভাব থেকে রক্ষা করা হয়। তীব্র নাইট্রিক ↑ অ্যাসিডে অক্সিজেন ডুবিয়ে, অথবা কোন অক্সি-ডাইজিং ↑ পদার্থের সাহায্যে এরূপ অক্সাইডের আবরণ দিয়ে লোহাকে প্যাসিভ করা যায়। ক্রোমিয়াম নিকেল, টিন প্রভৃতি ধাতুও এভাবে ‘প্যাসিভ’ করা যেতে পারে। এরূপ সব ধাতুকে বলে ‘প্যাসিভ মেটাল’। কোন অ্যাসিডের সঙ্গে সহজে এদের রাসায়নিক সংযোগ হয় না।

পিউমিস—স্পঞ্জের মত বিশেষ সচ্ছন্দ্র এক প্রকার হালকা পাথর, আগ্নেয়-

গিরি থেকে উৎক্ষিপ্ত গলিত লাভা ↑ প্রস্তুতীকৃত হয়ে এরূপ হালকা পাথরের সৃষ্টি হয়।

পিক্রিক অ্যাসিড—চক্চকে হলদে ফটিকাকার কঠিন পদার্থ, $C_6H_5(NO_2)_3OH$; রাসায়নিক গঠনের হিসেবে একে ট্রাইনাইট্রো-ফিনল ↑ বলা যেতে পারে। এটা বিষাক্ত ও বিস্ফোরক পদার্থ। এর জলীয় দ্রব পোড়া-ঘায়ে ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়। রঞ্জক পদার্থে ও বিস্ফোরক হিসেবে এর প্রচুর ব্যবহার আছে।

পিগ্‌ আয়রন — অবিভক্ত লৌহ; লোহার বিভিন্ন খনিজ-পদার্থ থেকে ব্রাস্ট ফার্নেস ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে যে লৌহ নিষ্কাশিত হয়। এই শ্রেণীর লোহা দিয়েই রেলিং, কড়াই প্রভৃতি ঢালাইয়ের কাজ করা হয়। এছাড়া একে সাধারণতঃ ঢালাই-লোহা বা ‘কাষ্ট আয়রন’ বলে।

পিগ্‌মেন্ট — যে সব রঙীন পদার্থ তেল বা কোন আঠালো পদার্থে মিশিয়ে বিভিন্ন জিনিসের উপরিভাগে আন্তরণের মত রং লাগানো হয়। বিভিন্ন রঞ্জক পদার্থ (ডাই ↑) ও পিগ্‌মেন্টের মধ্যে পার্থক্য এই যে, ডাই-শ্রেণীর রঞ্জক পদার্থ সাধারণতঃ জলে দ্রবণীয় হয়, আর সেই দ্রব জিনিসের তন্তু বা আঁদের মধ্যে ঢুকে যায়। কিন্তু পিগ্‌মেন্ট জলে দ্রবণীয় নয়, এর স্বল্প কণিকাগুলো জিনিসের উপরিভাগে লেগে থাকে

মাত্র, কাজেই প্রয়োজন হলে তাকে ঘসে উঠিয়ে ফেলা হয়।

পিচ রেন্ড — প্রধানত: এটা ইউরেনিয়াম \uparrow অক্সাইডের (U_3O_8) আকরিক একটা খনিজ পদার্থ। এর মধ্যে আবার সামান্য পরিমাণে রেডিয়ামও \uparrow থাকে। এই পিচরেন্ড থেকেই মাদাম কুরি \uparrow রেডিয়াম নামক তেজস্ক্রিয় ধাতু আবিষ্কার করেন। পূর্ব আফ্রিকা, বোহিমিয়া প্রভৃতি স্থানে পিচরেন্ড প্রচুর পরিমাণে পাওয়া যায়।

পিটুইটারি গ্ল্যাণ্ড — মুখগহ্বরের ঊর্ধ্বে মগজের নিম্নভাগে মটর দানার মত যে গ্ল্যাণ্ড বা গ্রন্থিটি আছে। দেহের সব অন্তঃস্রাবী (এণ্ডোক্রিন \uparrow) গ্ল্যাণ্ডের কার্যকারিতার উপরে এর বিশেষ একটা নিয়ন্ত্রণ-প্রভাব আছে।



এটাতে ছয় রকম বিভিন্ন হরমোন \uparrow উৎপাদিত হয় বলে জানা গেছে; দেহের স্বাভাবিক বৃদ্ধি, শক্তি, উত্তম

পিটুইটারি গ্ল্যাণ্ড প্রভৃতির নিয়ন্ত্রণে গ্ল্যাণ্ডটির কার্যকারিতা মানব-দেহের পক্ষে অপরিহার্য ও অত্যাবশ্যক। এর স্বাভাবিকতার অভাবে দেহের বৃদ্ধি ও যৌন শক্তি বিলম্বিত ও ব্যাহত হয়; আবার এই গ্ল্যাণ্ডের অতি-সক্রিয়তায় অল্প বয়সেই যৌনবোধ প্রবল হয়, এবং সব ইঞ্জিয়ই

অত্যধিক সক্রিয় হয়ে অকালে বার্ধক্য আসে।

পিটুইট্রিন — পিটুইটারি \uparrow গ্ল্যাণ্ডের অগ্রতম হরমোন \uparrow , বা জৈব রস; এর প্রভাবে সন্তান প্রসবের সময়ে প্রসূতির গর্ভাধার (ইউটারাস \uparrow) সঙ্কুচিত হয়ে সুপ্রসবে সাহায্য করে।

পিথাগোরাস — গ্রীক দার্শনিক ও গণিতজ্ঞ; আনুমানিক জীবনকাল 570 খৃঃ পূঃ থেকে 500 খৃঃ পূঃ। ধ্বনি-বিজ্ঞানে অমূল্য অবদান; শব্দ-তরঙ্গের ক্রমিক পথাবৃত্তির তারতম্যে সঙ্গীতে বিভিন্ন রাগ-রাগিনীর উদ্ভব সম্পর্কীয় তথ্য প্রচার। গণিতের বিভিন্ন আনুপাতিক সূত্রের সম্প্রদারণ, জ্যামিতির বিখ্যাত উপপাত্ত (পিথাগোরাস থিয়োরেম \uparrow) প্রবর্তন। মানবাত্মার অবিনশ্বরতা ও পূর্বজন্ম বিষয়ক মতবাদের প্রবর্তক।

পিথাগোরাস থিয়োরেম — একটা জ্যামিতিক উপপাত্ত বিশেষ; সমকোণী ত্রিভুজের অতিভুজের বর্গক্ষেত্র অপার দুই বাহুর উপরিস্থিত বর্গক্ষেত্রদ্বয়ের সমষ্টির সমান।

পিনিয়ন — যন্ত্রাদির ক্ষুদ্রাকার দাঁত-কাটা চাকা, যা অপার কোন অপেক্ষাকৃত বড় চাকার ঘোরার সঙ্গে সঙ্গে ঘোরে; যেমন, ঘড়িতে নানা রকম ছোটবড় 'পিনিয়ন'-হইল থাকে।

পিপেট — তরল পদার্থ পরিমাপের জগ্রে আয়তনের দাগ-কাটা সরু কাচ নল; রসায়নাগারে মুখ দিয়ে চুষে

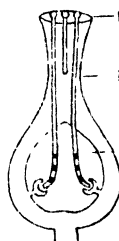
অল্প পরিমাণ তরল পদার্থ তুলে নিতে অথবা মেশাতে যে-নল ব্যবহার করা হয়।

পিরিয়ডিক টেবল—মৌলিক পদার্থগুলোর পারমাণবিক সংখ্যার হিসেবে তৈরি একটা ছক-কাটা পর্যায়ক্রমিক তালিকা। বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের গুণ ও ধর্মের যে পোনঃপোনিক পর্যায়-ক্রম লক্ষিত হয় সে সম্বন্ধে বিজ্ঞানী মেণ্ডেলিফ ↑ একটা স্বসম্বন্ধ সূত্র নির্ধারণ করেছিলেন, যা

পিরিয়ডিক-ল নামে পরিচিত। এই সূত্রানুসারে তিনি মৌলিক পদার্থগুলোকে তাদের গুণ ও ধর্মের পর্যায়ক্রমে সাজিয়ে এই 'পিরিয়ডিক টেবল' বা পর্যায়ক্রমিক ছক তৈরি করে গেছেন। একে 'মেণ্ডেলিফস পিরিয়ডিক টেবল' বলা হয়। এতে সমগোত্রীয় মৌলিক পদার্থগুলো তাদের রাসায়নিক গুণ ও ধর্মসম্বন্ধে এবং পারমাণবিক সংখ্যানুযায়ী নির্দিষ্ট ব্যবধানে ও নির্দিষ্ট শ্রেণীতে বিগুপ্ত রয়েছে। এই ছকে কোন মৌলিক পদার্থের স্থান দেখে তার গুণ, ধর্ম ও বৈশিষ্ট্যাদি প্রায় স্থনির্দিষ্টভাবে অনুমান করা যায়। মেণ্ডেলিফ তাঁর এই পিরিয়ডিক টেবলে তৎকাল পর্যন্ত অনাবিষ্কৃত কতকগুলি মৌলিক পদার্থের স্থান শূন্য রেখে সেগুলির অস্তিত্ব ও গুণ-

গুণ সম্বন্ধে ভবিষ্যদ্বাণী করেছিলেন। তাঁর সেই সম্ভাবনা অনুযায়ী পরে সে-সব নূতন মৌলিক পদার্থগুলি আবিষ্কৃত হয়েছে।

পিষ্টিল — ফুলের স্ত্রী-প্রজনন অঙ্গ, ফুলের মধ্যবর্তী যে-অংশ বীজাধার (গর্ভাশয়, ওভারি ↑) গর্ভমুণ্ড (স্টিগ্মা ↑) এবং এদের সংযোজক গর্ভদণ্ড (স্টাইল ↑)



ফুলের 'পিষ্টিল' গুণ নিয়ে গঠিত।

পেট্রল — খনিজ পেট্রোলিয়াম ↑ শোধন করে যে হালকা দাছ তৈল পাওয়া যায়। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হেক্সেন, হেক্টেন, অক্টেন ↑ প্রভৃতি নানারকম হাইড্রোকার্বনের জটিল সংমিশ্রণ মাত্র। এ-গুলো ছাড়া আরও অনেক জৈব দাছ পদার্থ এর মধ্যে মিশ্রিত থাকে। একে **গ্যাসোলিন**-ও বলা হয়। উৎকৃষ্ট হালকা জালানি তেল হিসেবে বর্তমান যুগে এর মূল্য সর্বাধিক। মোটর, এরোপ্লেন প্রভৃতির সব ইন্টারম্যাল কনসামেন ইঞ্জিন ↑ এই পেট্রলে চলে।

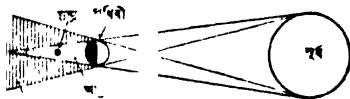
পেট্রোলিয়াম— বিভিন্ন স্বভাবজাত হাইড্রোকার্বনের ↑ সংমিশ্রণ। এর মধ্যে নানারকম জৈব রাসায়নিক পদার্থও থাকে। ভূগর্ভে সঞ্চিত এই অবিভক্ত ঘন তরল দাছ পদার্থ পাম্প

করে তোলা হয়। বিভিন্ন দেশের পেট্রোলিয়ামের রাসায়নিক গঠন অবশ্য কতকটা বিভিন্নরূপ হয়ে থাকে; আমেরিকার পেট্রোলিয়ামে প্যারাফিনের ↑ ভাগ বেশি, আবার রাশিয়ার পেট্রোলিয়ামে বেঞ্জিন ↑ প্রভৃতি হাইড্রোকার্বনের আদিক দেখা যায়। ফ্রান্সগাল ডিষ্টিলেশন ↑ অর্থাৎ আংশিক বাষ্পীকরণ প্রক্রিয়ার সাহায্যে এই অবিভক্ত খনিজ পেট্রোলিয়াম থেকে পেটল ↑, প্যারাফিন অয়েল ↑, ভেসেলিন ↑ বা পেট্রোলিয়াম জেলি, প্যারাফিন-ওয়াক্স প্রভৃতি পাওয়া যায়।

পেট্রোলিয়াম ইথার — খনিজ পেট্রোলিয়াম ↑ থেকে প্যারাফিন ↑ শ্রেণীর হাল্কা ও তরল হাইড্রোকার্বনগুলোর যে সংমিশ্রণ পাওয়া যায়। এর মধ্যে প্রধানত: থাকে পেটেন ↑ এবং হেপ্টেন ↑ নামক ছ'রকম হাইড্রোকার্বন।

পেট্রোলেটাম — পেট্রোলিয়াম ↑ থেকে প্রাপ্ত একটা মিশ্র হাইড্রোকার্বন; একে 'পেট্রোলিয়াম জেলি' বা ভেসেলিন-ও বলা হয়। অবিভক্ত খনিজ পেট্রোলিয়াম শোধন করবার সময়ে ফ্রান্সগাল ডিষ্টিলেশন ↑ প্রক্রিয়ায় এই নরম পদার্থটা পাওয়া যায়। জিনিসটা বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের সংমিশ্রণে গঠিত; সাদা বা হলুদে বর্ণের নরম (অর্ধ কঠিন) একটা তৈলাক্ত পদার্থ।

পেনায়া — প্রচ্ছায়া; আধা-অন্ধকার ছায়া। কোন অমচ্ছ বস্তুর বাধা পেলে আলোক-রশ্মি প্রতিহত হয়ে বাধার পশ্চাতে গাঢ় অন্ধকার ছায়া



সেন্দ্ৰা

চন্দ্রগ্রহণের সময়ে গ্রাম ও পেনায়ায় র স্তর

(আঁত্রা ↑) ফেলে, তার ছাঁদিকে (গোলাকার বস্তু হলে চারদিকে) যে অর্ধালোকিত ছায়া পড়ে তাকে বলে পেনায়া; যেমন পূর্ণগ্রহণের (ইক্লিপস ↑) সময়ে চাঁদে পৃথিবীর ছায়ার চারদিকে প্রচ্ছায়া পড়ে।

পেন্টা — পাঁচ সংখ্যক, বা পাঁচ গুণ বুঝাতে বিভিন্ন শব্দের পূর্বে ব্যবহৃত হয়, যেমন—পেন্টাগন, পেন্টেন ↑, পেন্টক্সাইড ইত্যাদি।

পেন্টোজ—স্মিষ্ট ফলের রস থেকে প্রস্তুত যে-শর্করার (ফ্রুট স্গার ↑) অণুতে পাঁচটি অক্সিজেন পরমাণু থাকে। এর প্রধান বিশেষত্ব হলো এ-শ্রেণীর শর্করা জলীয় দ্রবে সহজে গেজে যায় না।

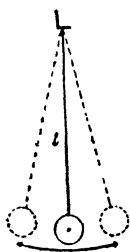
পেট্রোথ্যাল — ঘূমের ঘোরে অঁচৈতন্ত্য করবার একটা ঔষধের ব্যবহারিক নাম। এটা বার্বিটুরেট ↑ জাতীয় রাসায়নিক পদার্থ। শব্দ-চিকিৎসার (সার্জারি ↑) সময়ে শিয়ার রক্তে ইঞ্জেকশন করে দিয়ে রোগীকে অসাড় অঁচৈতন্ত্য করতে

ব্যবহৃত হয়। এর রাসায়নিক নাম হলো 'থায়োপেটোন'।

পেটেন—প্যারাকিন শ্রেণীর একটা তরল হাইড্রোকার্বন, C_5H_{12} ; এর তিন রকম আইসোমার ↑ থাকতে পারে। খনিজ পেট্রোলিয়াম ↑ থেকে পাওয়া যায়।

পেন্সিল লেড — পেন্সিলের সিস্ গ্রাফাইট ↑ তৈরি, যদি একে 'লেড পেন্সিল' বলে, কিন্তু এতে লেড ↑ বা সীসা কিছুমাত্র থাকে না। গ্রাফাইটের সঙ্গে বিভিন্ন অক্সিপাতে এক প্রকার নরম মাটি মিশিয়ে বিভিন্ন ধরণের শক্ত বা নরম পেন্সিল তৈরি করা হয়।

পেণ্ডুলাম — দোলক যন্ত্র। কোন ভারী ধাতু-খণ্ড সূতা বা তারে ঝুলিয়ে দোলক তৈরি করা হয়। ঝুলিয়ে দিলে ওই ধাতব খণ্ড এদিক ওদিক দুলতে থাকে। এরূপ দোল খাওয়ার সময়ে সূতা বা তারের স্থির



পেণ্ডুলাম

প্রান্তে যদি অপেক্ষাকৃত ক্ষুদ্র কোণ উৎপন্ন হয়, আর ওই সূতা বা তারের ওজন যদি অতি সামান্য হয়, তাহলে একটা পূর্ণ দোল খেতে ওই পেণ্ডু-

লামের যে সময় লাগে তা এই সূত্রানুসারে নির্দিষ্ট হয়:

$$T = 2\pi\sqrt{\frac{l}{g}}; \text{ এখানে } T \text{ হলো সময়,}$$

l সূতার বা তারের দৈর্ঘ্য, g মাধ্যাকর্ষণ-শক্তির ত্বরণ (অ্যাক্সিলারেশন ডিউ টু-গ্র্যাভিটি ↑), গাণিতিক সংকেত-চিহ্ন π (পাই ↑) — $22/7$; পেণ্ডুলামের এই দোলন-কাল সবদা এরূপ নিয়মিত ও স্থিতিশীল থাকে বলে ঘড়িতে উহা ব্যবহৃত হয়।

পেনি ওয়েট — ট্রয় ↑ ওজনের একটা পরিমাণ, — 24 গ্রেণ। এক ট্রয়-আউন্স ওজনের কুড়ি ভাগের এক ভাগ।

পেনিসিলিন — 'পেনিসিলিয়াম নোটেডাম' নামক এক প্রকার ছত্রাক (ফাঙ্গাস ↑) থেকে যে জটিল জৈব রাসায়নিক পদার্থ আবিষ্কৃত হয়েছে। একটি শক্তিশালী অ্যান্টি-বায়োটিক ↑ ঔষধ; এর প্রয়োগে জীবদেহে বিশেষ কতকগুলো রোগ-জীবাণুর বৃদ্ধি বন্ধ হয়ে রোগ প্রশমিত হয়। বিখ্যাত বিজ্ঞানী আলেকজান্ডার ফ্লেমিং ↑ আবিষ্কার করেন।

পেপ্সিন — পাকস্থলীর জারক রসে উৎপন্ন এক রকম এন্জাইম ↑ পদার্থ। খাতের প্রোটিন ↑ উপাদান এর রাসায়নিক ক্রিয়ায় পেপ্টোন ↑ নামক জৈব পদার্থে রূপান্তরিত হয়। এই পেপ্টোন দেহের মাংসপেশী গঠন করে। পাকস্থলীর অন্তরসের মাধ্যমে বিশেষ জটিল প্রক্রিয়ায় এই সব রূপান্তরের কাজ চলে।

পেপ্টোনাইজ্‌ড ফুড — কৃত্রিম উপায়ে পেপ্সিন ↑ ও প্যানক্রিয়া-

টিন ↑ (প্যানক্রিয়াস গ্যাণ্ড ↑) দ্বারা
অর্ধজারিত থাকে। এভাবে খাওয়ার
আগেই অনেকটা জারিত ও সহজ-
পাচ্য করে অনেক সময় রোগীকে
এরূপ লঘু খাদ্য দেওয়া হয়।

পেরিগ্যোনাস — যে-সব ফুলের
বৃন্তের শীর্ষভাগ বাটির আকারে
গঠিত হয়ে দল বা পাপড়িগুলি তার



পেরিগ্যোনাস ফুল
(অর্ধাংশ কাটা)

চেরি ফুল, করবী ফুল ইত্যাদি।

পেরিনিয়্যাল প্র্যান্ট — বহু বর্ষ-
জীবী উদ্ভিদ; যে-সব উদ্ভিদ বহু বছর
বাঁচে ও ফুল-ফল দেয়। যে গুলির
ফুল-ফল হয়, আর এক বছরেই মরে
যায় তাদের বলে **অ্যানুয়্যাল প্র্যান্ট**
অর্থাৎ ‘বর্ষজীবী উদ্ভিদ’।

পেরিমিটার — চতুর্দিকস্থ সীমারেখার
দৈর্ঘ্য; কোন ত্রিভুজের পেরিমিটার
হলো বাহু তিনটির দৈর্ঘ্যের সমষ্টি।
বৃত্তের (সার্কল ↑) পেরিমিটারকে
বলে পরিধি (সারকাম্ফারেন্স ↑)।

পেরিস্কেপ — যে যন্ত্রের সাহায্যে
সম্মুখস্থ দেয়াল অথবা অপর কোন
বাধার অপর দিকের অদৃশ্য বস্তুর
প্রতিচ্ছবি দর্শকের চোখে দৃষ্টিগোচর

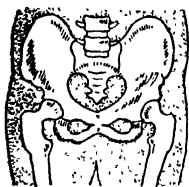
হয়ে ওঠে। চিত্রে সাধারণ এক রকম
পেরিস্কেপ দেখানো হয়েছে,—একটা
টিনের বা কাঠের চোঙের মধ্যে উপর-
নিচে ছ’খানা আয়না এমনভাবে

লাগানো হয় যে, উচু
করে দরলে বাধার
অপর দিকের অদৃশ্য
বস্তু থেকে আগত
আলোক-রশ্মি উপর-
দিকের আয়নায়
প্রতিফলিত হয়ে

পেরিস্কেপ চোঙের নিচের দিকে
গিয়ে নিচের আয়নায় পুনরায়
প্রতিফলিত হয়। এই প্রতি
ফলিত রশ্মি সমকোণে বেরিয়ে
এসে চোঙের নিচের একটা ছিদ্রপথে
দর্শকের চোখে পড়ে, আর এভাবে
বস্তুটার প্রতিবিম্ব তার দৃষ্টি
গোচর হয়ে ওঠে। আয়নার বদলে
এতে ত্রিকোণ-কাঁচও (প্রিজম ↑)
বসানো যেতে পারে। জলের
নিচে ‘সাবমেরিন জাহাজ’ থেকে
উপরের দৃশ্যাবলী দেখবার জন্তে
এরূপ পেরিস্কেপ যন্ত্র ব্যবহৃত হয়।
এ-রকম পেরিস্কেপে আবার
দূরবীক্ষণ (টেলিস্কোপ ↑) যন্ত্র
ব্যবহার করা যায়, যাতে জলের
উপরের অনেক দূরবর্তী বস্তুও যন্ত্রের
মধ্যে দৃষ্টিগোচর হয়ে থাকে।

পেল্ভিস — মেরুদণ্ডের নিম্নাংশে
সংলগ্ন (দেহের পশ্চাদ্দেশের) শ্রোণী-
হাড়ের কাঠামো, যার সঙ্গে পদদ্বয়ের

হাড় যুক্ত আছে। এটা দেহকাণ্ডের



নিম্নস্থ অনেকটা
পো লা কা র
এ ক ক অস্থি-
সংস্থান; একে
শ্রোণীচক্র, বা
বস্থি-কাঠামোও

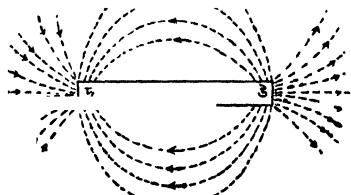
পেলভিস বা শ্রোণীচক্র বলা হয়।

পোটেন্সিয়াল এনার্জি — বিশেষ অবস্থিতি বা সংস্থানের ফলে পদার্থে যে শক্তি সঞ্চারিত হয়। কোন উচ্চ স্থানে সঞ্চিত জল পোটেন্সিয়াল এনার্জি, বা স্থৈতিক শক্তি লাভ করে। ওই জল নীচে প্রবাহিত করলে ওর পোটেন্সিয়াল এনার্জি আবার 'কাইনেটিক এনার্জি' বা গতিয় শক্তিতে রূপান্তরিত হয়। জলের এরূপ শক্তিকে কাজে লাগিয়ে টারবাইন ↑, হাইড্রো-ইলেক্ট্রিক জেনারেটর ↑ প্রভৃতি চালানো হয়। আবার, একটা জড়ানো তারের স্প্রিং-এ তার এরূপ অবস্থিতির ফলে পোটেন্সিয়াল এনার্জি জন্মায়; টেনে সোজা করতে গেলে জোর লাগে—ছেড়ে দিলে সবগে পূর্বাবস্থা প্রাপ্ত হয়। অস্বাভাবিক অবস্থা বা সংস্থান থেকে কোন পদার্থকে স্বাভাবিক অবস্থায় আনতে যে পরিমাণ কাজ পাওয়া যায়, তা থেকে পোটেন্সিয়াল এনার্জির পরিমাণ নির্ধারিত হয়। স্বাভাবিক সংস্থানে বা অবস্থায় পদার্থের

কোন পো টে লি য়া ল এনার্জি থাকে না।

পোটেন্সিয়াল ডিকারেঞ্চ— তড়িৎবিদ্যুৎ দুই স্থানের মধ্যে তড়িৎ-চাপের (ভোল্টেজ ↑) বৈষম্য। এরূপ দুই স্থান যদি কোন তড়িৎ-পরিবাহী পদার্থের (কন্ডাক্টর ↑, যেমন—তামার তার) দ্বারা যুক্ত করা যায়, তাহলে তার মাধ্যমে তড়িৎ-শক্তি প্রবাহিত হয়। এই তড়িৎ-স্রোত উচ্চ চাপবিশিষ্ট স্থান থেকে নিম্ন-চাপের দিকে প্রবাহিত হতে থাকে! তড়িৎ-চাপের এই বৈষম্য (পোটেন্সিয়াল ডিকারেঞ্চ) না থাকলে তড়িৎ-প্রবাহ ঘটবে না। তড়িৎ-চাপের এই বৈষম্য (P.D.) ভোল্ট ↑ এককে মাপা হয়।

পোল — (1) ম্যাগনেটিক পোল, বা চৌম্বক প্রান্ত। কোন চুম্বক-দণ্ডের দুই প্রান্তীয় অংশে চুম্বকীয় শক্তি প্রবল থাকে, লোহার টুকরা ওই দুই



ম্যাগনেটিক পোল ও লাইনস অব ফোর্স

স্থানে অধিক আকৃষ্ট হয়। এর এক প্রান্তকে বলে চুম্বকটির 'নর্থ পোল',

বা উত্তর-প্রান্ত ; অপর প্রান্তকে বলে 'সাউথ পোল', অর্থাৎ দক্ষিণ-প্রান্ত । চৌম্বক শক্তি উত্তর প্রান্ত থেকে বেরিয়ে যেখান আকারে (ম্যাগনেটিক লাইনস্ অব ফোর্স) দক্ষিণ প্রান্তে পৌঁছায়। চুম্বকদণ্ডটা স্থতায় ঝুলিয়ে দিলে, বা সহজে ঘুরতে পারে এমন-ভাবে রাখলে, ওর উত্তর প্রান্ত সর্বদা পৃথিবীর মোটামুটি উত্তর দিকে ও দক্ষিণ প্রান্ত সর্বদা মোটামুটি দক্ষিণ দিকে মুখ করে থাকে। চুম্বকের এই ধর্মের উপর ভিত্তি করেই কম্পাস ↑ বা 'দিগদর্শন যন্ত্র' তৈরি হয়েছে। কোন চুম্বকের (ম্যাগনেট ↑) চুম্বকীয় আকর্ষণ-শক্তি 'ম্যাগনেটিক পোল স্ট্রেন্থ' এককে প্রকাশ করা হয়। (2) পৃথিবীর উত্তর মেরু ও দক্ষিণ মেরুকে 'নর্থ পোল' ও 'সাউথ পোল' বলে, যাকে বলা হয় 'টেরেস্ট্রিয়াল পোল'। (3) পোল আবার দৈর্ঘ্যেরও একটা ইংলণ্ডীয় মাপ ;— $5\frac{1}{2}$ গজ।

পোলারয়েড — আলোক-রশ্মি পোলারাইজড্ (পোলারিজেসন ↑) করবার জন্তে ব্যবহৃত এক রকম পাতলা স্বচ্ছ ফিল্মের ↑ ব্যবহারিক নাম। সে লুলোজ নাইট্রেটের (নাইট্রোসেলুলোজ ↑) তৈরি এই ফিল্মের উপর কুইনিন ও আয়োডিনের ↑ একটা যৌগিক পদার্থের অতি সূক্ষ্ম (আলট্রা-মাইক্রো-স্কোপিক ↑) চূর্ণ মাখিয়ে পোলা-

রয়েড্ তৈরি হয়। এর মাধ্যমে আলোকরশ্মি পোলারাইজড্ হয়, অর্থাৎ বিশেষ একমুখী তরঙ্গগুলোই ওটা ভেদ করে যেতে পারে; অত্যাশ্চর্য তরঙ্গ আটকে বাদ পড়ে যায়।

পোলারিজেসন — (1) ইলেকট্রিক সেলে ↑ এবং ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় ইলেক্ট্রোডের ↑ গায়ে গ্যাসীয় পদার্থ জমে গিয়ে তড়িৎ-উৎপাদন প্রক্রিয়ায় যে বাধার সৃষ্টি হয় (ডিপোলারাইজার ↑)। (2) তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গ-প্রবাহের ফলে আলোকের উদ্ভব হয়ে থাকে। এই আলোক-তরঙ্গ তার গতিপথের লম্বভাবে (ট্রান্সভার্স ↑, অর্থাৎ উপর-নিচে) সঞ্চালিত হয়। সাধারণ আলোক এরূপ তরঙ্গের অসংখ্য বিভিন্নমুখী ধারা-প্রবাহের বা রশ্মির বিচ্ছুরণে সৃষ্টি হয়ে থাকে। বিশেষ কোশলে এ-সব বিভিন্নমুখী তরঙ্গ থেকে একমুখী তরঙ্গ পৃথক করা যেতে পারে। এই ব্যবস্থাকে বলে 'পোলারিজেসন অব লাইট'। নিকল প্রিজম ↑, পোলারয়েড ↑ প্রভৃতির মধ্য দিয়ে আলোক-রশ্মি বিশেষ কোশলে পরিচালিত করলে একমুখী তরঙ্গবিশিষ্ট আলোক, বা 'পোলারাইজড্ লাইট' পাওয়া যায়।

পোলারিমেটার—যে যন্ত্রের সাহায্যে পোলারাইজড্ ↑ আলোক-তরঙ্গের স্পন্দনগুলোর গতিপথ পরিবর্তনের পরিমাণ নির্ধারণ করা যায়। সাধারণ

আলোক-তরঙ্গ তার গতিপথের লম্বভাবে স্পন্দিত হয়; এই সব তরঙ্গ-স্পন্দন ঘটটা ঘুরিয়ে বা বেকিয়ে পোলারিজেশন ↑ ঘটানো হয়, তা এই পোলারিমিটার যন্ত্রে মাপা সম্ভব হয়ে থাকে।

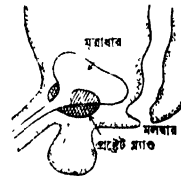
পোলারিস্কোপ—যে যন্ত্রের সাহায্যে আলোক-রশ্মির বিভিন্নমুখী তরঙ্গ বিশ্লেষণ করে বিশেষ একমুখী তরঙ্গ (পোলারাইজড লাইট-ওয়েভ) পৃথক করা যায়। ‘নিকল প্রিজম’ ↑ বা পোলারয়েড ↑ ব্যবহার করে এই যন্ত্র তৈরি হয়ে থাকে। আবার অতি সূক্ষ্ম লম্বা ছিদ্রপথে আলোক-রশ্মি পরিচালিত করে অল্পরূপে অপর ছিদ্রপথে বার করেও আলোকতরঙ্গের পোলারিজেশন ঘটানো সম্ভব হয়।

পোলিওমাইলিটিস—শিশুপক্ষাঘাত রোগ; ভাইরাস ↑ ঘটিত একটা সংক্রামক ও হুরারোগ্য ব্যাধি। এতে সাধারণতঃ শিশুদের মেরুদণ্ডের শিরা-রজ্জ্ব প্রদাহ ও বিকৃতি ঘটে।

পোলোনিয়াম — একটি তেজস্ক্রিয় মৌলিক পদার্থ; পারমাণবিক ওজন 210, পারমাণবিক সংখ্যা 48; রেডিয়ামের ↑ তেজস্ক্রিয় বিভাজনের এক পর্দায়ে এর উৎপত্তি হয়। এজাত একে ‘রেডিয়াম-এফ’ও বলা হয়। এর থেকে আবার আল্ফা ↑ কণিকা বিচ্ছুরিত হয়ে হয়ে পদার্থটি ক্রমে মৌলীয় রূপান্তরিত হয়ে যায় (ট্রান্স-মুটেশন-অব-এলিমেন্ট ↑)।

প্রটোসিল — সালফোনেমাইড ↑ শ্রেণীর একটি লালচে রাসায়নিক পদার্থ, (SO_2NH_2) । জীবের দেহান্তরে এটা রোগ-জীবাণু (ব্যাক্টেরিয়া ↑) ধ্বংস করে, কিন্তু দেহের বাইরে জীবাণুদের উপরে এর কোন ক্রিয়া লক্ষিত হয় না।

প্রস্টেট গ্র্যাণ্ড— পুরুষের মূত্রাধারের ঠিক নিচে সংলগ্ন গ্রন্থিবিশেষ; এই গ্র্যাণ্ড থেকেই যৌন উত্তেজনাকালে



মূত্ররস নির্গত হয়। বয়স্ক লোকের কখন কখন এই গ্র্যাণ্ডটির কার্য-কারিতা কমে

প্রস্টেট গ্র্যাণ্ড বা যৌন-গ্রন্থি যায় এবং আয়তনে বেড়ে গিয়ে মূত্র-নালিতে চাপ পড়ে, যার ফলে মূত্রকৃচ্ছতা দেখা দেয়।

প্রিন্সিস—চোখ, হাত, পা প্রভৃতি কোন অঙ্গহানি হলে তৎস্থানে কৃত্রিম অঙ্গ সংস্থাপনের প্রযুক্তি বিদ্যা; বিশেষতঃ কৃত্রিম চক্ষু সংস্থাপন।
প্রাস্টেটিক সার্জারি—এতদ্বিষয়ক শস্ত্র-চিকিৎসা।

প্রাইম নাম্বার — মৌলিক সংখ্যা; যে সংখ্যা এক বা সেই সংখ্যা ব্যতীত অপর কোন সংখ্যা দ্বারা বিভাজ্য নয়; যেমন—17, 19, 53 প্রভৃতি।

প্রাইম মেরিডিয়ান — মূল দ্রাঘিমা রেখা; যে দ্রাঘিমা বা দেশান্তর-রেখা (লন্ডিচিউড ↑) ইংলণ্ডের গ্রীনউইচ

সহরের উপর দিয়ে গেছে বলে মানচিত্রে অঙ্কিত করা হয়। এই জাঘিমা-রেখাকে 0° ধরা হয়, এবং ম্যাপে তার পূর্ব ও পশ্চিমে ডিগ্রি এককে পৃথিবীর মেরুদ্বয়ের সংযোজক ‘দেশান্তর রেখা’ অঙ্কিত হয়।

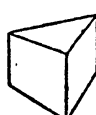
প্রাইমারি কয়েল — ই গু ঝ ন কয়েল \uparrow , ট্রান্সফর্মার \uparrow প্রভৃতি বৈদ্যুতিক যন্ত্রে যে তার-কুণ্ডলীর মধ্যে বাইরে থেকে তড়িৎ-প্রবাহ দেয়া হয়। অন্তর্বর্তী এই তার-কুণ্ডলীর বৈদ্যুতিক শক্তির প্রভাবে ইণ্ডাকশনের \uparrow ফলে বহিস্থ দ্বিতীয় তার-কুণ্ডলীর (সেকেন্ডারি কয়েল \uparrow) মধ্যেও তড়িৎশক্তি সঞ্চারিত হয়।

প্রাইমারি সেল — বিভিন্ন পদার্থের রাসায়নিক ক্রিয়ার সাহায্যে তড়িৎ উৎপাদনের যন্ত্র। সাধারণ ‘ভোল্টেইক সেল’ \uparrow ; যেমন—ডেনিয়েল সেল, লেকল্যান্স সেল \uparrow প্রভৃতি। বিভিন্ন পদার্থের রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এ-সব সেলের মধ্যে ইলেক্ট্রোমোটর ফোর্স \uparrow সৃষ্টি হয়ে থাকে। তড়িৎ-পরিবাহী তারের মাধ্যমে এর থেকে তড়িৎপ্রবাহ নিয়ে বিভিন্ন কাজে ব্যবহার করা হয়। আবার স্টোরেজ ব্যাটারি \uparrow , বা অ্যাকুমুলেটরকে \uparrow বলে ‘সেকেন্ডারি সেল’।

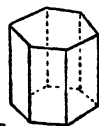
প্রাইমারি কালার — প্রাথমিক তিনটি রং—লাল, হলুদ ও নীল। এই তিনটা রং উপযুক্ত অনুপাতে মিশিয়ে অগ্ন্যন্ত বিভিন্ন রং তৈরি করা

যায়। আবার রঙিন সিনেমা-ফিল্মে \uparrow ও সাধারণ ফটোগ্রাফিতেও লাল, সবুজ ও নীলাভ-বেগুনী রং তিনটি প্রাথমিক রং হিসেবে কাজ করে। এই তিন বর্ণের আলোক-রশ্মির যথাযথ সংমিশ্রণে অগ্ন্যন্ত বর্ণের রঙিন ছবি ফিল্মে প্রতিফলিত হয়ে ওঠে।

প্রিজম — ত্রিকোণ কাঁচ-খণ্ড, যার ধারগুলো সমান ত্রিকোণাকৃতি। আবার ছয় কোণ-বিশিষ্ট প্রিজমও



প্রিজম



তৈরি এরূপ

প্রিজম আলোক সম্পর্কীয় নানা রকম পরীক্ষায় ও যন্ত্রাদিতে ব্যবহৃত হয়। কোয়ার্টের \uparrow প্রিজম দিয়ে অদৃশ্য অতি-বেগুনী (আলট্রা-ভায়োলেট \uparrow) রশ্মির পরীক্ষা সম্ভব হয়ে থাকে।

প্রিজমটিক কম্পাস — ভূমি জরিপের কাজে ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র। গোলাকার যন্ত্রের সঙ্গে এক খানা প্রিজম \uparrow এমনভাবে সংলগ্ন থাকে, যাতে দূরবর্তী জিনিসের কোণিক ব্যবধান যন্ত্রের ডিগ্রি-চিহ্নিত গোলাকার স্কেলের গায়ে (থিয়োডোলাইট \uparrow) সঙ্গে সঙ্গে পরিলক্ষিত হয়। ওই গোলাকার কম্পাস-যন্ত্রে 1° থেকে 360° ডিগ্রি-চিহ্নিত স্কেলের দাগ কাটা থাকে।

প্রিন্টলি, জোসেফ—বৃটিশ রাসায়নিক ইয়র্কশায়ারে জন্ম 1733 খৃস্টাব্দ, মৃত্যু 1804 খৃস্টাব্দ। রসায়ন বিজ্ঞানের বহু গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা—হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড ↑, সাল্ফার ডাই-অক্সাইড, নাইট্রিক অ্যাসিড ↑ প্রভৃতি আবিষ্কার। বস্তুত: অক্সিজেন গ্যাস আবিষ্কারেই (1774 খৃ:) সমধিক খ্যাতি; কিন্তু ফ্লক্সিস্টন ↑ মতবাদে বিখ্যাতী থাকায় অক্সিজেনের প্রকৃত স্বরূপ নির্ধারণে অসমর্থ হন, (ল্যাভয়সিয়ার ↑)। আমেরিকা যুক্তরাষ্ট্রে শেষ জীবন যাপন ও মৃত্যু।

ফ্রক স্পিরিট — ইথাইল অ্যালকোহলের ↑ জলীয় দ্রব, যার মধ্যে মোটামুটি মাত্র 50% অ্যালকোহলের ভাগ থাকে। এই সর্বনিম্ন পরিমাণের অ্যালকোহল দ্রব ও অগ্নি সংযোগে জলে ওঠে। পূর্বে গান-পাউডারে ↑ বিক্ষোৰণ ঘটাতো এটা ব্যবহৃত হোত; সামান্য কিছু ফ্রক স্পিরিট রেখে জ্বলে দিলে তার উত্তাপে নিকটস্থ গান পাউডার ↑ জ্বলে উঠে বিক্ষোৰণ ঘটায়।

ফ্রসিয়ান ব্লু — গাঢ় নীল বর্ণের একটা রাসায়নিক পদার্থ। এর রাসায়নিক নাম ফেরিক ফেরোসায়েনাইড, $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$; পটাসিয়াম ফেরোসায়েনাইডের সঙ্গে কোন ফেরিক ↑ স্টের রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন হয়। জিনিসটা

রঞ্জক পদার্থ হিসেবেই সচরাচর ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

প্রোটিন — মৌলিক পদার্থের নিউক্লিয়াসে অবস্থিত ধন-তড়িৎ-বিশিষ্ট কণিকা। এর ভর (মাস ↑) ইলেক্ট্রন কণিকার চেয়ে প্রায় 1840 গুণ অধিক। পক্ষান্তরে এর তড়িৎ-শক্তির পরিমাণ ইলেক্ট্রনের ↑ তড়িৎ-শক্তির সমান, কিন্তু বিপরীত-ধর্মী (আটমিক স্ট্রাকচার ↑)।

প্রোকেইন — কোকেনের ↑ সম ক্রিয়া বিশিষ্ট নোভোকেইনের ↑ অল্পরূপ একটি সংশ্লেষিত ঔষধের ব্যবহারিক নাম। দাঁত তোলবার সময়ে দন্তমূল অসাড় ও বেদনাহীন করতে ব্যবহৃত হয়।

প্রোটোরগল — রোপ্য ও প্রোটিন-ঘটিত একটি রাসায়নিক পদার্থের (সিল্ভার প্রোটিনেট) ব্যবহারিক নাম। এর মধ্যে সিল্ভার ও প্রোটিনের অতি সূক্ষ্ম কণিকা থাকে; পদার্থটা জলে দিলে একটা কোলয়ডাল ↑ সল্যুশন পাওয়া যায়। জীবাণু-প্রতিরোধক বিশেষ কার্যকরী ঔষধ হিসেবে চোখ ও মূত্র-নালীর ক্ষতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

প্রোটিন — জীবের দেহকোষ প্রধানত: যে রাসায়নিক পদার্থে গঠিত। জটিল সব জৈব রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে জীবদেহে প্রোটিন পদার্থের সৃষ্টি হয়। প্রোটিন আবার নানা রকম আছে, কিন্তু সব

প্রোটিনেই বিভিন্ন অম্লপাতে কার্বন, হাইড্রোজেন, অক্সিজেন ও নাইট্রোজেন থাকে; এ সব ছাড়া কখন কখন থাকে সাল্ফার (গন্ধক) ও ফস্ফরাস \uparrow । বিভিন্ন অ্যামিনো-অ্যাসিডের বহু জটিল প্রক্রিয়ায় জীবের দেহাভ্যন্তরে প্রোটিনের সৃষ্টি হয়ে থাকে। দেহের পুষ্টি ও গঠনের জন্তে খাদ্যাদিতে প্রোটিনের ভাগ প্রয়োজনাক্রমে থাকার দরকার। মাছ, মাংস, ডিম, মাখন, পানীর প্রভৃতি বিভিন্ন খাদ্য হলো প্রোটিন-বহুল।

প্রোটোজোয়া — এককোষী আণুবীক্ষণিক জীবাণু। জীব-জগতের ক্ষুদ্রতম এক বিশেষ শ্রেণীর জীবাণুর সাধারণ নাম। অ্যামিবা \uparrow , পারামোসিয়াম, ম্যালেরিয়া-পারাসাইট প্রভৃতি বিভিন্ন সব জীবাণু এরূপ এককোষী প্রোটোজোয়া শ্রেণীর।

প্রোটোপ্লাজম — জেলির \uparrow মত যে পদার্থে জীবকোষ গঠিত। প্রোটিন জাতীয় অতি জটিল গঠনের এক রকম কোলয়েডাল \uparrow পদার্থ; জীবন্ত জৈব কোষ মাত্রই এ-দিয়ে গঠিত।

প্রোডিউসার গ্যাস — অত্যন্ত পুষ্টি কয়লার (কোক \uparrow) মধ্যে বায়ু ও সামান্য জলীয় বাষ্পের প্রবাহ চালালে একটা গ্যাসীয় সংমিশ্রণ উৎপন্ন হয়। এর মধ্যে প্রায় 25% কার্বন মনঅক্সাইড (CO), 5% কার্বন ডাইঅক্সাইড (CO_2), 12%

হাইড্রোজেন (H_2) ও প্রায় 58% নাইট্রোজেন (N_2) থাকে। এই গ্যাসীয় সংমিশ্রণ জালানি হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে (কোল গ্যাস \uparrow , ওয়াটার গ্যাস \uparrow)।

প্রোফিগ্যাক্টিক — রোগের আক্রমণাক্ষর দূর করবার জন্তে পূর্বেই (সুস্থাবস্থায়) যে সব চিকিৎসা করা হয়। আরোগ্যকারী নয়, রোগের প্রতিরোধক ঔষধের ব্যবহার; যেমন, ম্যালেরিয়া না হতে পারে তার জন্তে সুস্থাবস্থায় কুইনিন বা অম্লরূপ কোন ঔষধের ব্যবহার।

প্লাজম — যে জটিল পদার্থে জৈব কোষগুলি গঠিত। প্রোটোপ্লাজম \uparrow হলো জীব-দেহের সংগঠক কোষ-গুলির মূল উপাদান; আর সাইটোপ্লাজম হলো জৈব কোষের কেন্দ্রীয় বস্তু (নিউক্লিয়াস \uparrow) ব্যতীত তার অপরাংশ যে অর্ধ-তরল পদার্থে গঠিত। জৈব কোষের কেন্দ্রীয় হলো নিউক্লিওপ্লাজম \uparrow নামক আর এক বিশেষ পদার্থে তৈরি।

প্লাজমা — রক্ত-রস; রক্তের বর্ণহীন অর্ধ-তরল অংশ, যার মধ্যে রক্ত-কোষগুলি মিশে ভেসে রয়েছে। দেহের বিভিন্ন জৈবকোষ এবং প্রজনন-কোষের অভ্যন্তরস্থ তরল পদার্থকেও প্লাজমা বলে।

প্লাজমোডিয়া — অতি সরল গঠনের এক-কোষী জীবাণু শ্রেণী; যেমন — ম্যালেরিয়া উৎপাদক পরজীবী।

(প্যারাসাইট ↑) জীবাণু, মশকের দেহ থেকে যা রক্তে প্রবেশ করে।

প্লাস্টাগো — গ্র্যাফাইট; কার্বনের একটা স্বাভাবিক অ্যালোট্রোপ ↑; একে আবার 'ব্ল্যাক-লেড'ও বলে। লেড বা সীসাকে বলে প্লাস্টাম, যা থেকে সীসার সাংকেতিক চিহ্ন Pb হয়েছে; কিন্তু প্লাস্টাগো সীসা নয়।

প্ল্যাটিনাম — একটি মূল্যবান মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Pt, পারমাণবিক ওজন 195.23, পারমাণবিক সংখ্যা 78; রৌপ্যের মত সাদা কঠিন ধাতব পদার্থ, অত্যন্ত ভারী। কোন অ্যাসিডে ধাতুটা দ্রবীভূত হয় না (নোবল মেটাল ↑), অত্যধিক তাপসহ। ধাতব পদার্থের মধ্যে সব চেয়ে মূল্যবান। অস্‌মিয়া ↑, ইরিডিয়াম ↑ প্রভৃতি ধাতুর সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় কোন কোন খনিজ পদার্থে পাওয়া যায়। ক্যাটালিস্ট ↑ হিসেবে ও বৈজ্ঞানিক যন্ত্রপাতিতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। মূল্যবান ধাতু হিসেবে অলঙ্কারাদিতেও এর কিছু কিছু ব্যবহার আছে।

প্ল্যাটিনয়েড — তামা, দস্তা, নিকেল ও উল্ফ্রাম ↑ ধাতুর সংমিশ্রণে গঠিত সংকর ধাতু। এতে সাধারণত: 60% তামা, 24% দস্তা, 14% নিকেল ও 2% উল্ফ্রাম ↑ বা টাংস্টেন থাকে। নামে সাদৃশ্য থাকলেও এতে প্ল্যাটিনাম ধাতু কিছুমাত্র থাকে না।

প্ল্যাঙ্ক, ম্যাক্স — জার্মান পদার্থ-বিজ্ঞানী, কিয়েলে জন্ম 1858 খৃ., মৃত্যু 1947 খৃ.। বিভিন্ন শক্তির বিকিরণ সম্বন্ধে গুরুত্বপূর্ণ মৌলিক তথ্য আবিষ্কার; 'কোয়ান্টাম বাদ' ↑ উদ্ভাবনেই সবিশেষ প্রসিদ্ধি (1900 খৃষ্টাব্দ)। এই কোয়ান্টাম সূত্রের সাহায্যে পারমাণবিক শক্তি, সৌর-শক্তি, বিভিন্ন বর্ণালির আলোক-শক্তি প্রভৃতির পরিমাণ নির্ধারণ ও তাত্ত্বিক ব্যাখ্যা সম্ভব হয়েছে। এই যুগান্তকারী সূত্র উদ্ভাবনের স্বীকৃতি স্বরূপ 1918 খৃষ্টাব্দে পদার্থ-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ।

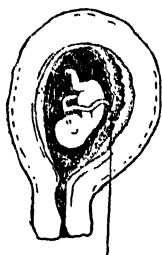
প্ল্যানেট — গ্রহ; সৌর পরিবারের বিভিন্ন জ্যোতির্মণ্ডল, যেগুলি নিজ নিজ কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে; যেমন—(সূর্য থেকে দূরত্বের পর্যায়ক্রমে) বুধ (মার্কুরি ↑), শুক্র (ভেনাস ↑), পৃথিবী (আর্থ ↑), মঙ্গল (মার্স ↑), বৃহস্পতি (জুপিটার ↑), শনি (স্যাটান ↑), ইউরেনাস ↑, নেপচুন ↑, প্লুটো ↑। এই গ্রহগুলির মধ্যে বৃহস্পতি গ্রহই আয়তনে সর্ববৃহৎ; আর বুধ গ্রহ সব চেয়ে ক্ষুদ্র।

প্লাস্টার অব প্যারিস—ক্যালসিয়াম সালফেটের ($2\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) চূর্ণ। পদার্থটির মধ্যে জল মিলে আঠালো হয়ে ক্রমে শক্ত হয়ে এঁটে যায়। এ-জন্তো হাত-পা ভাঙলে এ-দিয়ে ব্যাণ্ডেজ করা হয়।

প্র্যাক্টিক — যে সব পদার্থ উদ্ভাপে গলিয়ে ছাঁচে ঢেলে বিভিন্ন আকার দেওয়া যায়। উচ্চ চাপ ও তাপে প্র্যাক্টিক পদার্থ নরম হয়ে পড়ে, স্বাভাবিক অবস্থায় তার কাঠিন্য আবার ফিরে আসে। প্র্যাক্টিক মাত্রই পলিমার ↑ শ্রেণীর পদার্থ; বিশেষ জটিল পলিমারাইজেশন ↑ প্রক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন হয়। বিভিন্ন প্রকার রাসায়নিক গঠনের নানারকম প্র্যাক্টিক পদার্থ তৈরি হয়েছে। সেলুলয়েড ↑ ব্যা কা লা ই ট ↑, নাইলন ↑ প্রভৃতি এরূপ বিভিন্ন শ্রেণীর প্র্যাক্টিক পদার্থ।

প্লাস্টিডস — উদ্ভিজ্জ জৈব কোষের সাইটোপ্লাজমের ↑ মধ্যে ভাসমান অতি ক্ষুদ্র জৈব কণিকাসমূহ; এগুলি উদ্ভিদদেহের কোন কোন রাসায়নিক ক্রিয়া নিয়ন্ত্রণ করে থাকে; যেমন— ক্লোরোপ্লাস্ট ↑ কণিকা, ক্লোরো-ফিল ↑ বা সবুজ কণা।

প্লাসেন্টা — জননী র গর্ভাধারের অভ্যন্তরে স্পঞ্জের মত সচ্ছিদ্র পদার্থে গঠিত যে জিনিসটা শিশুকে প্রসূতির সঙ্গে যুক্ত রাখে; এই বিশেষ পদার্থের মাধ্যমে শিশুর রক্তে মাতার দেহ থেকে খাদ্য-রস গিয়ে মেশে, কিন্তু উভয়ের



প্লাসেন্টা

রক্তের আদান-প্রদান হয় না। উদ্ভিদের প্লাসেন্টা হলো বীজাধারের (ওভারি ↑) অংশবিশেষ, যার সঙ্গে নিষিক্ত বীজ গিয়ে এঁটে যায় ও ক্রমে পুষ্টি লাভ করে।

প্লুটো—একটি নবাবিষ্কৃত গ্রহ; মাত্র 1930 খৃষ্টাব্দে আবিষ্কৃত হয়েছে। নেপচুন গ্রহেরও দূরবর্তী একটা কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। সূর্য থেকে এর দূরত্ব মোটামুটি 367 কোটি মাইল। এর আয়তন প্রায় পৃথিবীর সমান। আপন কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করতে আমাদের হিসেবে এর 248'4 বছর লাগে।

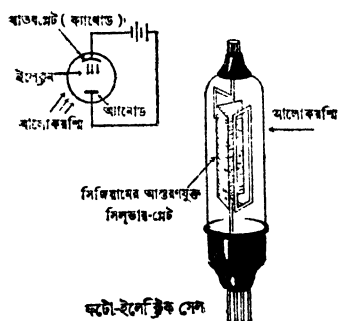
প্লুটোনিয়াম — মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Pu, পারমাণবিক সংখ্যা 94; অত্যন্তম ট্রান্সইউরেনিক ↑ এলিমেন্ট। প্রাকৃতিক কোন খনিজ পদার্থে অত্যাধিক পাওয়া যায় নি; ইউরেনিয়াম ↑ থেকে নিউক্লিয়ার রিঅ্যাক্সনের ↑ ফলে পাওয়া গেছে। 'ইউরেনিয়াম-238'-এর সঙ্গে একটা নিউট্রন ↑ যুক্ত হয়ে ইউরেনিয়াম-239 (আইসোটোপ ↑) সৃষ্টি হয়; আবার একটা ইলেক্ট্রন কমিয়ে দিলে তা থেকে পাওয়া যায় নেপচুনিয়াম ↑। আবার তার থেকে আর একটা ইলেক্ট্রন কমালে সৃষ্টি হয় এই প্লুটোনিয়াম। অ্যাটমিক পাইলে ↑ এর ${}_{94}\text{Pu}^{239}$ আইসোটোপ সৃষ্টি হয়ে থাকে। ধীরগতি নিউট্রন কণিকার সংঘাতে এর

নিউক্লিয়ার কিসন ↑ ঘটিয়ে অ্যাটম
বম্ ↑ তৈরি হয়ে থাকে।

ফ

ফটো-ইলেকট্রিক সেল —

আলোক-রশ্মির প্রভাবে তড়িৎ উৎপাদন করবার এক রকম সেল ↑ ; যার ক্যাথোডের ↑ গায়ে সিজিয়াম ↑, ক্যাডমিয়াম ↑ প্রভৃতি আলোক-স্পর্শকাতর কোন পদার্থের সন্ট মাখানো থাকে। আলোক-রশ্মি পড়লে ওই ক্যাথোড থেকে ইলেকট্রনের ধারা প্রবাহ আনোডের ↑ দিকে চলতে থাকে ; এর ফলে



সেলের মধ্যে তড়িৎ-স্রোত প্রবাহিত হয়। আলোক পাতের সঙ্গে সঙ্গে এই তড়িৎ-প্রবাহ স্রু হয়, আর আলোক বন্ধ করলেই তড়িৎ-প্রবাহ বন্ধ হয়ে যায়। এক রকম বিশেষ ধরণের বায়ুশূণ্য কাঁচ-নলের মধ্যে

এরূপ সেল তৈরি হয়ে থাকে। সবাক আলোকচিত্রে (টকি ফিল্ম) এই ফটো-ইলেকট্রিক সেল বিশেষভাবে দরকার হয়। আবার, বিশেষ ধরণের ফটোগ্রাফি ↑, ফায়ার-এলার্ম ↑ প্রভৃতি যন্ত্রে আলোকের অস্তিত্ব ও পরিমাণ নির্ধারণের জন্তে এ এরূপ সেল ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ফটোগ্রাফি — ক্যামেরা যন্ত্রে বিশেষ ধরণের প্লেট বা ফিল্মের ↑ উপর কোন বস্তু থেকে প্রতিফলিত আলোকরশ্মির রাসায়নিক প্রতিক্রিয়ার প্রভাবে প্রতিবিম্ব ফুটিয়ে তুলে তার ছবি ছবি তোলাবার কৌশল। ক্যামেরার অ্যাপারচারে ↑ সংলগ্ন লেন্সের মধ্য দিয়ে ওই বস্তু থেকে প্রতিফলিত আলোক-রশ্মি যন্ত্রের অভ্যন্তরস্থ প্লেট বা ফিল্মের উপর পড়ে। কাঁচ, সেলুলয়েড ↑, বা অপর কোন স্বচ্ছ পদার্থে এই ফটোগ্রাফিক প্লেট বা ফিল্ম তৈরি ; এর উপরে সিলভার-ব্রোমাইড (AgBr), বা সিলভার-ক্লোরাইডের (AgCl) আস্তরণ দেওয়া থাকে। আলোক-রশ্মি এসে এর উপর পড়লে রাসায়নিক বিক্রিয়ার ফলে প্লেটের আস্তরণের সিলভার ক্লোরাইড, অথবা ব্রোমাইডের কণিকাগুলো প্রভাবান্বিত হয়। এভাবে, যে বস্তুর ছবি তোলা হবে তা থেকে প্রতিফলিত আলোক-রশ্মির আলো-ছায়ার তারতম্য অনুসারে প্লেটের

উপরে বস্তুটার একটা উল্টো প্রতিচ্ছবি (নেগেটিভ ইমেজ ↑) অদৃশ্যভাবে মুদ্রিত হয়ে পড়ে। ডেভেলপিং-এর প্রক্রিয়ায় ওই ছবি পরিস্ফুট করে তোলা হয়। পরে অঙ্ককার স্থানে নিয়ে প্রেটটাকে সোডিয়াম হাইপো-সালফেট (সোডিয়াম থায়োসালফেট, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$; সাধারণতঃ যা ‘হাইপো’ ↑ নামে পরিচিত) নামক একটা রাসায়নিক পদার্থের সাহায্যে স্থায়ী করা হয়। এই প্রক্রিয়াকে বলে ফিক্সিং। এর পরে প্রেটটাকে ধুয়ে অতিরিক্ত হাইপো দূর করা হয়। এখন এই পরিস্ফুট প্রেটটা শুকিয়ে নিয়ে সিল-ভার সন্ট-মাখানো বিশেষ এক রকম কাগজের উপর চেপে আলোতে কিছুক্ষণ রেখে দেওয়া হয়। এর ফলে প্রেটের উল্টো প্রতিবিম্বটা পুনরায় উল্টে গিয়ে কাগজের উপরে বস্তুটার প্রকৃত প্রতিচ্ছবিটা উঠে যায়। এই প্রক্রিয়াকে বলে প্রিন্টিং। মোটামুটি এই হলো সাধারণ ফটোগ্রাফির কৌশল।

ফটোমিটার — বিভিন্ন আলোক-রশ্মির ওজ্জ্বল্য তুলনামূলকভাবে স্থির করবার জগ্রে যে যন্ত্র ব্যবহৃত হয়। এতে উজ্জ্বল্যের পরিমাণ স্থির করা যায় না; বিভিন্ন আলোক-উৎসের ওজ্জ্বল্য এ-যন্ত্রে ক্যাণ্ডেলা ↑ এককের সাহায্যে তুলনা করা হয় মাত্র।

ফটো-সিস্থেসিস — উদ্ভিদের সবুজ পাতায় ক্লোরোফিল ↑ (পত্র-হরিত) নামক সবুজ বর্ণের এক রকম সূক্ষ্ম কণিকা থাকে। এই ক্লোরোফিল সূর্য-কিরণের প্রভাবে বায়ুমণ্ডল থেকে কার্বন-ডাইঅক্সাইড ও জলীয় বাষ্প টেনে নিয়ে যে প্রক্রিয়ায় বিভিন্ন কার্বোহাইড্রেট ↑ সৃষ্টি করে, তাকেই বলে ফটো-সিস্থেসিস। এভাবে উৎপন্ন কার্বোহাইড্রেট আত্মসাৎ করেই উদ্ভিদের দেহ পরিপুষ্ট ও বর্ধিত হয়। ফটো-সিস্থেসিসের রাসায়নিক প্রক্রিয়া নিম্নলিখিত সমীকরণ অনুসারে ঘটে থাকে : $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$; এভাবে উৎপন্ন কার্বোহাইড্রেট, অর্থাৎ শর্করা ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$), উদ্ভিদের আত্মসাৎ করে নেয়, আর কার্বন-ডাইঅক্সাইড থেকে মুক্ত হয়ে অক্সিজেন পুনরায় বায়ুমণ্ডলে মিশে যায়। উদ্ভিদের ক্লোরোফিল (পত্র-হরিত) এই জৈব রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় বস্তুতঃ ক্যাটালিস্টের ↑ কাজ করে মাত্র।

ফনা — নির্দিষ্ট কোন দেশের বা অঞ্চলের প্রাণি-বৈচিত্র্য; যেমন — ভারতের ‘ফনা’ বললে এ-দেশের বিভিন্ন প্রাণিকুলের পরিচয় বুঝায়। কোন দেশের উদ্ভিদ-বৈচিত্র্যকে বলে সে-দেশের ফ্লোরা। কোন দেশের ‘ফনা’ ও ‘ফ্লোরা’ বিচার-বিশ্লেষণ করে তার বিভিন্ন প্রাকৃতিক ও ভৌগোলিক তথ্যাদি জানা যায়।

কর্ম্যালিন — ফর্ম্যাডাইডের ↑ জলীয় দ্রব; এর মধ্যে সাধারণতঃ 40% ফর্ম্যাডাইড থাকে। জীবাণু প্রতিরোধক ও জীবাণুনাশক পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

ফর্ম্যাডাইড — গ্যাসীয় পদার্থ, HCHO ; ঝাসরোধকারী তীব্র গন্ধযুক্ত, জলে দ্রবণীয়। মিথাইল অ্যালকোহল ↑ থেকে অক্সিডেসন ↑ প্রক্রিয়ায় উৎপন্ন হয়ে থাকে। জীবাণু প্রতিরোধক পদার্থ। প্রাণিক-শিল্পে ও রঞ্জক পদার্থ তৈরি করতে এর যথেষ্ট দরকার হয়; ঔষধ হিসেবে ও এর ব্যবহার আছে।

ফর্মিক অ্যাসিড — অম্ল গন্ধযুক্ত বর্ণহীন একটি তরল অ্যাসিড, HCOOH ; এ-থেকে ধূম নির্গত হয়, কোন কিছুতে লাগলে ক্ষয়ে যায়। কোন কোন উদ্ভিদ ও পিপড়ের দেহে ফর্মিক অ্যাসিড আছে। সোডিয়াম ফর্মেট ↑ থেকে রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় উৎপন্ন হয়ে থাকে। চর্ম-শিল্পে (ট্যানিং ↑) ও রঞ্জন-শিল্পে (ডাইং ↑) যথেষ্ট প্রয়োজন হয়; আবার ইলেক্ট্রো-প্লেটিং ↑ প্রক্রিয়ায়ও এর ব্যবহার আছে।

ফল্‌স রিব্‌স — বক্ষ-পঞ্জরের নিচের দিকের যে-সব হাড় (পাঁজর) মেরুদণ্ডের সঙ্গে যুক্ত থাকে, কিন্তু সামনে বক্ষস্থির সঙ্গে যুক্ত না হয়ে পার্শ্ববর্তী অগ্র পাঁজরের সঙ্গে যুক্ত রয়েছে। (ক্লোটিং রিব্‌স ↑)।

ফস্‌জিন — বর্ণহীন বিষাক্ত গ্যাস, COCl_2 ; পদার্থটির অগ্র নাম কার্বোনিল-ক্লোরাইড। ঝাসরোধকারী তীব্র গন্ধবিশিষ্ট। আগেকার দিনে বিষাক্ত গ্যাস হিসেবে যুদ্ধক্ষেত্রে ব্যবহৃত হোত। রঞ্জন শিল্পে এর কিছু ব্যবহার আছে।

ফস্‌ফরাস — মৌলিক পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন P; পারমাণবিক ওজন 30.98, পারমাণবিক সংখ্যা 15; সাধারণতঃ এর দু-রকম অ্যালোট্রোপ ↑ দেখা যায়,—রেড-ফস্‌ফরাস ও হোয়াইট-ফস্‌ফরাস। হোয়াইট ফস্‌ফরাস সাদা (ঈষৎ হলুদে) কঠিন পদার্থ, অত্যন্ত বিষাক্ত ও দাহ্য; সাধারণ তাপেই (30° সেণ্টিগ্রেড) জলে ওঠে। রেড-ফস্‌ফরাস গাঢ় লাল বর্ণের; এটা তেমন বিষাক্ত বা দাহ্য নয়। মৌলিক ফস্‌ফরাস সহজ-দাহ্য বলে স্বাভাবিক অবস্থায় পাওয়া যায় না; বিভিন্ন ফস্‌ফেট, বিশেষতঃ ক্যালসিয়াম ফস্‌ফেট $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, রূপে পাওয়া যায়। জীবদেহের পক্ষে ফস্‌ফরাস একটা অত্যাবশ্যক উপাদান; জীবদেহের হাড়ের প্রধান উপাদানই হলো ক্যালসিয়াম ফস্‌ফেট। ফস্‌ফরাস-যুক্ত পদার্থ (বিভিন্ন ফস্‌ফেট ↑, সুপার-ফস্‌ফেট ↑ প্রভৃতি) জমির সাররূপে ব্যবহৃত হয়। দেশলাই শিল্পে দাহ্য পদার্থরূপে রেড-ফস্‌ফরাস ব্যবহার করা হয়।

ফস্ফর ব্রোঞ্জ — তামা, টিন ও ফস্ফরাসের সংকর ধাতু; অত্যন্ত কঠিন, সহজে ক্ষয় হয় না। মোটরের বেলারিং, গিয়ার প্রভৃতি এ-দিয়ে তৈরি হয়। সমুদ্রজলের ক্ষয়কারী প্রভাব থেকে রক্ষা করবার জন্তে জাহাজের তলদেশ তৈরি করতেও এর পাত ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ফস্ফাইট — ধাতব পদার্থের সঙ্গে ফস্ফরাস-অ্যাসিডের (H_3PO_3) রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন সন্ট। ফস্ফরাস অক্সাইড (P_2O_3) ও জলের রাসায়নিক মিলনে ফস্ফরাস অ্যাসিড উৎপন্ন হয়।

ফস্ফাইড — ধাতব পদার্থের সঙ্গে ফস্ফরাসের সরাসরি মিলনে যে সকল যৌগিক পদার্থ (বাইনারি কম্পাউন্ড) উৎপন্ন হয়; যেমন— অ্যালুমিনিয়াম ফস্ফাইড, AlP , ক্যালসিয়াম ফস্ফাইড, Ca_3P_2 , যা জলের সংস্পর্শে জলে ওঠে।

ফস্ফেট — ফস্ফরিক অ্যাসিডের (H_3PO_4) বিভিন্ন সন্ট। উদ্ভিদের পুষ্টি ও বৃদ্ধির জন্তে ফস্ফরাস দরকার; এ-জন্তে বিভিন্ন ফস্ফেট সন্ট জমির সাররূপে ব্যবহৃত হয়। জমিতে ফস্ফরাসের অভাব পূরণের জন্তে বিশেষতঃ ক্যালসিয়াম, সোডিয়াম প্রভৃতি ধাতুর ফস্ফেট সন্ট দেওয়া হয়।

ফস্ফরিক অ্যাসিড — ফটিকার কঠিন পদার্থ, H_3PO_4 ; জলে

বিশেষভাবে দ্রবণীয়। বাতাসের জলীয় বাষ্পের সংস্পর্শে গলে যায়; এ-জন্তে সাধারণতঃ সিরাপের মত ঘন তরল অবস্থায়ই থাকে। ফস্ফরিক অ্যাসিডের বিভিন্ন সন্টকে বলে 'ফস্ফেট'।

ফস্ফিন — ফস্ফিউরেটেড হাইড্রোজেন, PH_3 ; বর্ণহীন, বিষাক্ত গ্যাসীয় পদার্থ। অত্যন্ত দাহ্য গ্যাস; বায়ুর সংস্পর্শে সাধারণ তাপেই জলে ওঠে। এক রকম বিশেষ দুর্গন্ধযুক্ত।

ফস্ফোরেসেন্স — আলোক বিকিরণের বিশেষ ধর্ম। কোন কোন পদার্থ কিছুকণ আলোকে থাকার পরে অন্ধকারেও এক রকম দীপ্তি বিকিরণ করে; এদের বলে ফস্ফোরেসেন্ট পদার্থ। কোন কোন খনিজ পদার্থে ও সামুদ্রিক জীবের দেহে অন্ধকারে এরূপ আলোকচ্ছটা দেখা যায়। জোনািকির আলোও এক রকম ফস্ফোরেসেন্স।

ফাইট — উদ্ভিদ; যেমন—জিও-ফাইট হলো যে-সব উদ্ভিদ ভূ-নিষ্কৃশিকড় থেকে অঙ্কুরোদগমের ফলে সংখ্যায় বেড়ে যায় ও ছড়িয়ে পড়ে। **হিলিওফাইট** হলো যে-সব উদ্ভিদ সারাদিনের সৌরতাপ সহ করেও পরিপুষ্ট ও তাজা থাকে।

ফাইব্রিনোজেন — রক্তের একটি অতি-স্থূন্য তরল উপাদান; কোন স্থান কেটে গেলে কতমুখের রক্তের এই উপাদানটি ফাইব্রিন নামক এক

বিশেষ জৈব তত্ত্বতে পরিণত হয়।
এইরূপ তত্ত্ব-জালে রক্তের জলীয়
অংশ ঘনীভূত হয়ে চাপ বাধে, আর
তার ফলেই রক্তপাত বন্ধ হয়।

কাইলোরিয়েসিস — রোগ বিশেষ,
যাতে বিশেষ এক জাতীয় পরজীবী
জীবাণুর (প্যারাসাইট ↑) আক্রমণে
অঙ্গ-বিশেষের মাংসপেশীর অভ্যন্তরস্থ
রক্তবহা কৈশিক নলগুলির মধ্যে
রক্ত-লসিকা (লিম্ফ ↑) জমে গিয়ে
রক্তচলাচল ব্যাহত হয়। এর ফলে
মাংসপেশীতে জল জমে ও পেশীতন্তু-
গুলি অত্যধিক ফুলে দূষিত হয়।
সাধারণতঃ পায়ে এ রোগ হলে বল।
হয় 'গোদ'; ইংরেজিতে বলে এলি-
ফেটিয়াসিস।

ফাউলার সল্যুশন — 'পটাসিয়াম
আর্সেনাইট' নামক একটা রাসায়নিক
পদার্থের জলীয় দ্রবের বিশেষ নাম;
ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

ফাঙ্গাস — ছত্রাক, অতি ক্ষুদ্র উদ্ভিদ;
এদের দেহে ক্লোরোফিল ↑ বা পত্র-
হরিৎ থাকে না। কাজেই সাধারণ
উদ্ভিদের মত পুষ্টি ও বৃদ্ধির জগ্রে
এরা ফটো-সিন্থেসিস ↑ প্রক্রিয়ায়
শর্করা, বা খেতসার তৈরি করতে
পারে না। সাধারণতঃ কোন মৃত
উদ্ভিদ বা জীব-জন্তুর বিকৃত দেহাংশ
আশ্রয় করে তা থেকে এরা পুষ্টি-রস
সংগ্রহ করে বেঁচে থাকে।

ফাঙ্গিসাইড — যে সব রাসায়নিক
পদার্থ বিভিন্ন অনিষ্টকর ফাঙ্গাস ↑

ধ্বংস করে। অনেক সময় জীবদেহের
বিভিন্ন স্থানে নানা রকম অনিষ্টকর
সূক্ষ্ম ফাঙ্গাস জন্মে দূরারোগ্য ক্ষত
সৃষ্টি করে। 'ফাঙ্গিসাইড' জাতীয়
বিষাক্ত পদার্থ এদের বিনষ্ট করে।

ফার্গ — শৈবাল শ্রেণীর এক জাতীয়
অপুষ্পক উদ্ভিদ। পুষ্পহীন বলে



'ফার্গ' জাতীয়
উদ্ভিদ

এদের বীজ উৎপত্তি
ঘটে না; এ জাতীয়
উদ্ভিদের স্বকীয়
দেহাভ্যন্তরস্থ পুং-
কোষ ও স্ত্রী-কোষের
সংযোগে নতুন
উদ্ভিদের সৃষ্টি হয়।

ফার্মেন্টেসন — গাঁজন ক্রিয়া; বিভিন্ন
জৈব পদার্থে ফ্রুট ↑, ব্যাক্টেরিয়া ↑
প্রভৃতির জীব-দমী এঞ্জাইমের ↑
প্রভাবে যে রাসায়নিক পরিবর্তন
ঘটে। যে সকল এঞ্জাইম ↑ পদার্থ
এই গাঁজন বা ফার্মেন্টেসন ক্রিয়া
ঘটায় তাদের বলা হয় ফার্মেন্ট।
বিভিন্ন শর্করা জাতীয় পদার্থের
জলীয় দ্রবে 'জাইমস' ↑ নামক বিশেষ
এক রকম এঞ্জাইমের (ফ্রুট ↑)
প্রভাবে এরূপ রাসায়নিক পরিবর্তন
(ফার্মেন্টেসন) ঘটে থাকে। ওই
এঞ্জাইম এই প্রক্রিয়ায় মূলতঃ ক্যাটা-
লিটের ↑ কাজ করে। এর ফলে
অ্যালকোহল ↑ উৎপন্ন হয় এবং
কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস বেরোয় :
 $C_6H_{12}O_6$ (চিনি) $= 2C_2H_5OH$

(অ্যা ল কো হ ল ↑) + 2 CO₂
(কার্বন ডাইঅক্সাইড)।

ফার্মি, এনরিকো — ইটালীয় পদার্থ-বিজ্ঞানী ; জন্ম 1901 খৃঃ, অতাপি (1961 খৃঃ) জীবিত । দ্বিতীয় বিশ্ব-যুদ্ধের সময়ে ফ্যাসিস্ট ইটালী ত্যাগ ও আমেরিকায় বসতি স্থাপন । ভারী জল (হেভি ওয়াটার ↑) সম্পর্কে গুরুত্বপূর্ণ মৌলিক গবেষণা । ধীর-গতি নিউট্রন ↑ কণিকার সংঘাতে ইউরেনিয়াম আইসোটোপের ↑ পরমাণু-বিভাজনে বিপুল শক্তির উদ্ভব হয়, এতদ্বিষয়ক তত্ত্ব আবিষ্কারেই প্রসিদ্ধি । এই তত্ত্বের ভিত্তিতেই প্রথম ‘আটম বম্ব’ ↑ উদ্ভাবিত হয় । 1938 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ ।

ফারেনহাইট — জার্মান পদার্থ-বিজ্ঞানী ; জন্ম 1696 খৃঃ, মৃত্যু 1736 খৃঃ । উষ্ণতার মাত্রা নির্ধারণের উপযোগী এক নতুন পদ্ধতিতে তাপমাত্রা যন্ত্র উদ্ভাবন, যা তাঁর নামানুসারে ‘ফারেনহাইট থার্মোমিটার ↑’ বলে পরিচিত ; যাতে হিমাংক 32° ডিগ্রি ও ফ্রুটনাংক 212° ডিগ্রি চিহ্নিত — মধ্যবর্তী ব্যবধান 180 সমভাগে (ডিগ্রিতে) বিভক্ত । একুপ তাপমাত্রা অবস্থা নিউটনের ↑ পরিকল্পিত, কিন্তু ফারেনহাইট কর্তৃক এর কাবতঃ প্রয়োগ ও যন্ত্রনির্মাণ ।

ফারেনহাইট ডিগ্রি — উষ্ণতা পরিমাপের একক বিশেষ । কোন পদার্থের উষ্ণতা বা তাপমাত্রা

পরিমাপের ক্ষেত্রে প্রধানতঃ তিন রকম একক ব্যবহৃত হয় — ফারেনহাইট, ক্রমার ↑ ও সেন্টিগ্রেড ↑ ডিগ্রি । বায়ুমণ্ডলের স্বাভাবিক চাপে (760 মিলিমিটার, ব্যারোমিটার ↑) জলের হিমাংক ও ফ্রুটনাংক উষ্ণতার পার্থক্যের 180 ভাগের এক ভাগকে ‘ফারেনহাইট’ ডিগ্রি ধরা হয় । ফারেনহাইট স্কেলে জলের হিমাংক (সেন্টিগ্রেড ↑ স্কেলের মত) 0° শূন্য ডিগ্রি না ধরে, ধরা হয় 32°F ; স্তরায় এতে ফ্রুটনাংক হবে 32° + 180° = 212°F. কাজেই ফারেনহাইট ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড ↑ ডিগ্রির চেয়ে অনেকটা কম উষ্ণতা নির্দেশ করে ; এক ফারেনহাইট ডিগ্রি = 5/9 সেন্টিগ্রেড ডিগ্রি ।

ফার্মাকোলজি — জীবদেহের উপর বিভিন্ন রোগে বিভিন্ন রাসায়নিক পদার্থের ক্রিয়া ও তাদের ভেষজ গুণ সম্পর্কীয় তথ্যাদির বিজ্ঞান ।

ফার্মিলাইজার — উদ্ভিদের বৃদ্ধি ও পুষ্টির পক্ষে প্রয়োজনীয় যে-সব পদার্থ জমিতে সাররূপে দেওয়া হয় । নাইট্রোজেন ↑, ফসফরাস ↑, পটা-সিয়াম ↑ প্রভৃতি উদ্ভিদের পক্ষে বিশেষ প্রয়োজনীয় উপাদান ; কিন্তু এ-সব পদার্থ মৌলিক আকারে উদ্ভিদেরা সরাসরি গ্রহণ করতে পারে না । এক্ষেত্রে বিভিন্ন নাইটেট, অ্যামো-নিয়াম ↑ সল্ট, নাইট্রো লাইম ↑, বিভিন্ন ফসফেট ↑, সুপার-ফসফেট ↑

এবং নানা রকম খনিজ পটা-
সিয়াম সল্ট প্রভৃতি জমিতে সাররূপে
দেওয়া হয়। আবার বিভিন্ন উদ্ভিজ্জ
পদার্থ পচিয়ে তৈরী কম্পোষ্টও ↑
উৎকৃষ্ট সার হিসেবে ব্যবহৃত হয়।
এর মধ্যেও উদ্ভিদের পুষ্টি ও বৃদ্ধির
পক্ষে আবশ্যকীয় রাসায়নিক বিভিন্ন
উপাদান থাকে।

কালক্রাম — যে বিন্দুর দ্বাধারে
লিভারের দণ্ডটি উপর-নিচে ওঠা-

কালক্রাম



লিভার

লিভার ও কালক্রাম

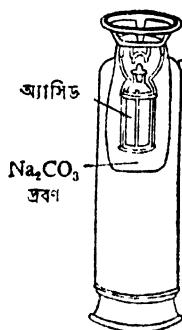
নামা করে।
যান্ত্রিক সুবিধা
লাভের জন্তে

লিভার ও কালক্রাম লিভার ↑
ব্যবস্থায় সুস্মাগ্র পদার্থের যে শীঘ্র-
বিন্দুর উপরে লিভার-দণ্ড স্থাপন
করা হয়।

কাযার ড্যাম্প — কয়লার খনিতে
যে-সব দাহ্য গ্যাসীয় পদার্থের সংমিশ্রণ
বেরিয়ে জলে ওঠে ও বিস্ফোরণ
ঘটায়। এর মধ্যে প্রধানতঃ মিথেন
(CH_4) ও অক্সিজেন গ্যাসীয় হাইড্রো-
কার্বন ↑ থাকে। এ-গুলো বেরিয়ে
খনি-গহবরের বায়ুর সঙ্গে মিশে যায়
এবং সামান্য আগুনের সংস্পর্শেই
জলে উঠে বিস্ফোরণ ঘটায়; আর
সহসা সারা খনিতে সেই আগুন
ছড়িয়ে পড়ে (ডেভি ল্যাম্প ↑)।

কাযার এক্টিভুইসার — অগ্নি
নির্বাণের জন্তে ব্যবহৃত যন্ত্র।
বাতাসের অক্সিজেনের সংযোগেই
আগুন জলে; এ-জন্তে প্রজ্জ্বলিত

পদার্থকে বায়ু-সম্পর্কশূণ্য করে অগ্নি-
নির্বাণের ব্যবস্থা করা হয়। একটা
লম্বা ধাতব পাত্রের মধ্যে সোডিয়াম
কার্বনেটের ↑ (Na_2CO_3) জলীয়



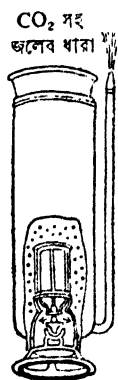
অ্যাসিড

 Na_2CO_3
দ্রবণ

দ্রব ভরতি
থাকে এবং
একটা কাচ-
পাত্রে সাল-
ফিউরিক
অ্যাসিড ↑
(H_2SO_4)
পৃথক ভাবে
রক্ষিত হয়।
প্রয়োজনের

কাযার এক্টিভুইসার যন্ত্র সময়ে পাত্র-
টার মুখে চাপ দিলে যান্ত্রিক ব্যবস্থায়
ওই কাচপাত্র ভেঙ্গে সালফিউরিক
অ্যাসিড বেরিয়ে এসে সোডিয়াম
কার্বনেটের দ্রবের সঙ্গে মিশে যায়।

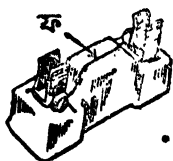
উভয়ের রাসা-
য়নিক ক্রিয়ার
ফলে পাত্রটার
মধ্যে কার্বন-
ডাইঅক্সাইড
(CO_2) গ্যাস
জন্মাতে থাকে।
ভিতরের অত্য-
ধিক চাপে ওই
গ্যাস সবেগে
পাত্রের মুখের
নল দিয়ে বেরিয়ে
প্রজ্জ্বলিত পদা-



বস্তুটা যেভাবে
কাজ করে

থের গায়ে লাগে। কার্বন-ডাই-অক্সাইড গ্যাস ভারী বলে জলন্ত জিনিসটার উপরিভাগ একটা গ্যাসীয় আবরণে আবৃত হয়ে পড়ে। এর ফলে বাতাস না পেয়ে আগুন নিবে যায়। আর এক রকম ফায়ার-একস্টিঙ্কুইশার যন্ত্রে কার্বন-টেট্রাক্লো-রাইড (CCl_4) ব্যবহৃত হয়; পদার্থটাকে পাইরিন ↑ ও বলে।

ফিউজ (ইলেকট্রিক্যাল) — কোন তড়িৎ-চক্রের (সার্কিট ↑) মধ্যে নির্দিষ্ট বিভব অপেক্ষা উচ্চতর বিভবের তড়িৎ-প্রবাহের গতি রোধ করবার জগ্রে ব্যবহৃত যান্ত্রিক কৌশল। এ-জগ্রে অল্প তাপসহ টিন, লেড প্রভৃতি ধাতু, বা কোন ফিউজিবল অ্যালয়ে ↑ নিমিত্ত তার তড়িৎ-স্রোতের প্রবাহ-পথে স্থাপিত হয়। নির্দিষ্ট তড়িৎ-বিভব অপেক্ষা উচ্চতর বিভবের তড়িৎ স্রোত



ইলেক্ট্রিক ফিউজ

প্র বা হি ত হলেই তাতে উৎপন্ন তাপে ওই ধাতব তার গলে দিয়ে তড়িৎ - চক্র বিচ্ছিন্ন হয়ে যায়, সঙ্গে সঙ্গে প্রবাহও বন্ধ হয়। এই কৌশলে বিভিন্ন বৈদ্যুতিক যন্ত্রে, বা বাস-গৃহের বৈদ্যুতিক তারে আগুন লেগে যাওয়ার বিপদ নিবারিত হয়।

ফিউজিবল অ্যালয় — যে সব সংকর-ধাতু অল্প তাপেই গলে যায়। বিস্মাথ, লেড, টিন, ক্যাডমিয়াম প্রভৃতি নিম্ন গলনাংকের ধাতুর বিভিন্নরূপ সংমিশ্রণে এ-রকম সংকর ধাতু তৈরি হয়ে থাকে। এরূপ সংকর-ধাতুর বিশেষ নাম **উড্‌স মেটাল**। সাধারণত: 50% বিস্মাথ, 25% লেড, 12.5% টিন ও 12.5% ক্যাডমিয়াম ধাতুর সংমিশ্রণে তৈরি হয়। ইলেকট্রিক্যাল ফিউজে ↑ ও অগ্নি-নিরোধক যন্ত্রাদিতে এরূপ ধাতু-সংকরে তার ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ফিকসড অ্যালকালি — পূর্বে সোডিয়াম কার্বনেট (Na_2CO_3) ও পটাশিয়াম কার্বনেট (K_2CO_3) নামক অ্যালকালি ↑ ছাড়া এই নামে পরিচিত ছিল। অ্যামোনিয়াম কার্বনেট উদ্বায়ী বলে তাকে বলা হয় ভোলাটাইল ↑ অ্যালকালি।

ফিকসড এয়ার — কার্বন-ডাই অক্সাইড গ্যাস, CO_2 , বায়ুর মত অদৃশ্য, কিন্তু ভারী গ্যাস বলে কখন কখন এই নামে পরিচিত হয়।

ফিক্সড স্টার — সেলেশিয়াল ফিয়ারে যে সব তারকার আপেক্ষিক অবস্থানের কোন পরিবর্তন হয় না বলে মনে হয়; প্রকৃতপক্ষে অবশ্য অসীম দূরত্বের জগ্রেই তাদের পারস্পরিক অবস্থানের তারতম্য লক্ষিত হয় না। গ্রহ নক্ষত্র পৃথিবীর তুলনায় এরূপ একটি স্থির তারকার পর্যায়ভুক্ত।

ফিক্সেসন অব নাইট্রোজেন

বিভিন্ন পদার্থের সঙ্গে বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেনের রাসায়নিক মিলন ঘটিয়ে বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি করা হয়। বাতাসের নাইট্রোজেনকে এভাবে ব্যবহারোপযোগী যৌগিকের মধ্যে আবদ্ধ করাকে বলে 'ফিক্সেসন অব নাইট্রোজেন'। জীব-জগতের পক্ষে নাইট্রোজেনের একান্ত দরকার, অথচ বায়ুমণ্ডল থেকে কোন জীবই সরাসরি নাইট্রোজেন গ্রহণ করতে পারে না; এজ্ঞে এই প্রক্রিয়ার সাহায্য নিতে হয়। নাইট্রোজেনের সঙ্গে নাইট্রোজেনের মিলনে হয় অ্যামোনিয়া, NH_3 ; বিশেষ ব্যবস্থায় বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেন ও অক্সিজেনের রাসায়নিক মিলনে তৈরি হয় নাইট্রিক অক্সাইড, NO ; এ থেকে তৈরি হয় বিভিন্ন নাইট্রেট ও অ্যামোনিয়াম সল্ট; যা-সব জমির সাররূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। কোন কোন জীবাণুও আবার বায়ুর নাইট্রোজেন টেনে নিয়ে জমির মাটিতে নাইট্রোজেন-ঘটিত বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি করে। এই সব বিভিন্ন প্রক্রিয়ার ফলে বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেন গ্যাস যৌগিকের মধ্যে সংবদ্ধ হয়; উদ্ভিদ ও প্রাণীর মাধ্যমে তা আবার ক্রমে বিমুক্ত হয়ে বায়ুমণ্ডলে ফিরে যায় (নাইট্রোজেন সাইকল ↑)।

কিজিওলজি — শারীর-বৃত্ত, শারীর-বিজ্ঞান। জীবদেহের আভ্যন্তরীণ

ক্রিয়াকাণ্ড ও বিধি-ব্যবস্থা সম্বন্ধীয় পরীক্ষামূলক বিজ্ঞান।

কিজিওথেরাপি — আলোক, উত্তাপ, তড়িৎ প্রভৃতি এক বা একাধিক শক্তির প্রয়োগে কোন কোন বিশেষ রোগের চিকিৎসা-পদ্ধতি।

ফিটাস — মাতৃগর্ভস্থ পূর্ণাবয়ব শিশু; ক্রণের পূর্ণ পরিণত অবস্থা।

ফিনল — কার্বলিক অ্যাসিড, C_6H_5OH ; বর্ণহীন ফটিকাকার কঠিন পদার্থ, বিশেষ এক রকম গন্ধযুক্ত। জলে দ্রবণীয়, অত্যন্ত বিষাক্ত, তীব্র অ্যাসিড শক্তি-সম্পন্ন; যাতে লাগে তা জলে ক্ষয়ে যায়। এর নিম্নেজ মৃদু দ্রব জীবাণুনাশক ও জীবাণু প্রতিরোধক পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে; এই জলীয় দ্রবকে সাধারণত: 'কার্বলিক লোশন' বলে। রঞ্জক পদার্থ ও প্রাণ্টিক ↑ তৈরির কাজে যথেষ্ট ফিনল দরকার হয়।

ফিনলপ্‌থেলিন — সাদা ক্ষুদ্র ফটিকাকার পদার্থ, $C_{20}H_{14}O_4$; অত্যন্ত হালকা, অ্যালকোহলে ↑ দ্রবণীয়। রঞ্জন শিল্পে দরকার হয়; আবার ঔষধ হিসেবে জ্বালাপ রূপেও এর ব্যবহার আছে। অ্যালকালির ↑ সংস্পর্শে এর দ্রব লাল হয়ে যায়, কিন্তু অ্যাসিডের সংস্পর্শে বর্ণহীন থাকে। এ-জ্ঞে কোন পদার্থ অ্যালকালি, না অ্যাসিড-গুণসম্পন্ন, তা পরীক্ষা করার জ্ঞে 'ইণ্ডিকেটর' হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

কিনাইল—(1) হাইড্রোকার্বন \uparrow র্যাডিক্যাল C_6H_5 -এর রাসায়নিক নাম। বেঞ্জিনের \uparrow (C_6H_6) একটি হাইড্রোজেন পরমাণুর বিচ্যুতি ঘটিয়ে এই ‘কিনাইল’ র্যাডিক্যাল পাওয়া যায়। এ থেকেই তৈরি হয় কিনাইল-অ্যামাইন, $C_6H_5NH_2$, যা অ্যানিলিন \uparrow নামে পরিচিত।
(2) দুর্গন্ধ-নাশক ও বীজবারক পদার্থ হিসেবে আমরা বাজারের যে কিনাইল ব্যবহার করি, তা সম্পূর্ণ আলাদা জিনিস; রজন ও তেল ফুটিয়ে এক রকম তরল সাবান তৈরি করে তার মধ্যে ক্রিয়োজেন \uparrow অয়েল মিশিয়ে সাধারণতঃ এই কিনাইল তৈরি হয়ে থাকে।

কিনোলজি—উদ্ভিদ ও জীবজন্তুর দৈহিক গঠন ও জীবন-ধারণ উপরে স্থানীয় প্রাকৃতিক অবস্থা ও জলবায়ুর প্রভাব সম্বন্ধীয় তাত্ত্বিক বিজ্ঞান।

ফিল্ট্রেশন—তরল পদার্থের সঙ্গে মিশ্রিত সূক্ষ্ম কঠিন পদার্থাদি পৃথকীকরণের পদ্ধতি; যাকে বাংলায় বলে পরিস্রাবণ, বা ‘ছেঁকে ফেলা’। ফিল্টারপেপার, বা কোন সূক্ষ্ম ছিঁত্র বিশিষ্ট পদার্থের মধ্য



‘ফিল্ট্রেশন’ পদ্ধতি

দিয়ে ছেঁকে এই পৃথকীকরণ সম্ভব হয়ে থাকে। এই প্রক্রিয়াকে বলা হয় ফিল্ট্রেশন; পরিষ্কৃত যে তরল পদার্থ পাওয়া যায়, তাকে বলে ফিল্ট্রেট \uparrow ; আর যে জিনিসের মধ্য দিয়ে ছাঁকা হয়, তাকে বলে ‘ফিল্টার’।

ফিলামেন্ট—সূক্ষ্ম সূত্র। ইলেকট্রিক ল্যাম্প, রেডিও-ভাল্ভ প্রভৃতির মধ্যে টাংস্টেন \uparrow প্রভৃতি উচ্চ তাপমহাধাতুর তৈরী যে সরু তার থাকে। ওর মধ্য দিয়ে তড়িৎ-প্রবাহের ফলে আলোক ও উত্তাপ সৃষ্টি হয়। পূর্বে কার্বনের \uparrow তৈরী ফিলামেন্ট ব্যবহৃত হতো, আজকাল সাধারণতঃ তা আর ব্যবহৃত হয় না।

ফিস চুলা—ভগন্দর রোগ; এ রোগে মলদ্বারে কত হয়ে তার নালি-পথে মল-মূত্র নিঃসৃত হয়; একটা বিশেষ যন্ত্রপালায় কুঁচুরোগ্য ব্যাধি।

ফিসন—বিভক্ত হওয়া, বা ভাঙার প্রক্রিয়া। অ্যামিবা \uparrow প্রভৃতি কোন কোন জীবাণুর দেহকোষ বিভক্ত হয়ে হয়ে সংখ্যায় তারা বেড়ে যায়। আবার তারকাদি জ্যোতিষ্কের দেহ-পিণ্ডও বিভিন্ন নৈসর্গিক কারণে চূর্ণ বিচূর্ণ হয়ে যায়—এসব অবস্থাকেই বলে ফিসন। নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশনের \uparrow সাহায্যে পদার্থের নিউক্লিয়াস ভেঙ্গে পারমাণবিক শক্তি উৎপাদিত হয় (অ্যাটম বম্ব \uparrow)। বিশেষভাবে এই প্রক্রিয়াকে বলা হয় ‘নিউক্লিয়ার ফিসন’ \uparrow ।

কিসার, হান্স — জার্মান রসায়ন-বিজ্ঞানী; জন্ম 1881 খৃঃ, মৃত্যু 1945 খৃঃ। রক্তের রাসায়নিক গঠন ও ক্রিয়াকলাপ সম্পর্কে মূল্যবান গবেষণা। রক্তের লোহিত কণিকার রঞ্জক-পদার্থ আবিষ্কারের জন্য 1930 খৃষ্টাব্দে নোবেল পুরস্কার লাভ।

ফেলিকিউজ — জরের ঔষধ; যে সব ঔষধ জরে ব্যবহৃত হয়। **ফেব্রাইল** মানে 'জ্বর সম্বন্ধীয়'।

ফেরাস — লোহ-ঘটিত বিভিন্ন সল্ট; যার মধ্যে লোহার পরমাণু বাই-ভ্যালেন্ট \uparrow রূপে কাজ করে, অর্থাৎ এরূপ সল্টে লোহার প্রত্যেকটি পরমাণুর সঙ্গে দুইটি মনোভ্যালেন্ট \uparrow অ্যাসিড-র্যাডিক্যাল \uparrow মিলিত হয়, লোহ-পরমাণু হয় বাই-ভ্যালেন্ট; যেমন ফেরাস ক্লোরাইড, FeCl_2 , ফেরাস সালফেট, $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, (SO_4 র্যাডিক্যাল-টি বাই-ভ্যালেন্ট), যাকে গ্রিন-ভিট্রিয়ল \uparrow (হিরাবকস) বলা হয়। ফেরাস সল্টগুলো সাধারণতঃ হালকা সবুজ বর্ণের হয়ে থাকে।

ফেরিক — লোহ-ঘটিত বিভিন্ন সল্ট, যার মধ্যে লোহার পরমাণুগুলো টাই-ভ্যালেন্ট রূপে কাজ করে, অর্থাৎ লোহার একটা পরমাণু তিনটা মনো-ভ্যালেন্ট অ্যাসিড-র্যাডিক্যালের সঙ্গে মিলিত হয়; যেমন—ফেরিক ক্লোরাইড, FeCl_3 , $6\text{H}_2\text{O}$ (ছয়টি জলীয় অণু নিয়ে এর ফটিক গঠিত হয়)। ফেরিক সল্টগুলো সাধারণতঃ

হলদে বা পাটুকিলে রঙের ফটিকা-কার হয়ে থাকে।

ফেরিক অ্যালাম — ফেরিক পটাসিয়াম-সালফেট, $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, K_2SO_4 , $24\text{H}_2\text{O}$; লোহার সালফেট ও পটাসিয়ামের সালফেট সল্ট মিলিতভাবে কেলাস-জলের 24-টি অণু (ওয়াটার অব ক্রিস্টালাইজেশন \uparrow) নিয়ে পদার্থটির ফটিক গঠিত হয়। বেগুনী রঙের ফটিকাকার পদার্থ। একে 'আয়রন-অ্যালাম'-ও বলে।

ফেরোকোম—লোহা ও ক্রোমিয়ামের \uparrow সংকর ধাতু; এর মধ্যে 30% থেকে 40% লোহা থাকে। ক্রোমাইট \uparrow নামক খনিজ পদার্থ কার্বনের সঙ্গে মিশিয়ে ইলেকট্রিক ক্যার্নেসে উত্তপ্ত করে তৈরি হয়।

ফেরো-কংক্রিট — লোহার রঙের সঙ্গে সিমেন্ট \uparrow জমিয়ে বাড়ী তৈরির এক রকম কোশল। বড় বড় অট্টালিকা সজ্জা করার জন্যে যে ব্যবস্থায় লোহার কাঠামোর সঙ্গে সিমেন্ট জমানো হয়।

ফেরোম্যাগেটিক — লোহার মত অগ্নাজ্ঞ যে-সব ধাতব পদার্থকে চুম্বকে (ম্যাগনেট \uparrow) পরিণত করা যায়; যেমন — নিকেল, কোবাল্ট ও কতকগুলি ধাতুসংকর (অ্যালয় \uparrow)। চৌম্বকক্ষেত্র থেকে সরিয়ে নিলে বা চুম্বকায়ন প্রক্রিয়া বন্ধ করলে এগুলির চৌম্বকশক্তি কিছু হ্রাস পায়, অনেকটা থাকে; কিন্তু বিশেষ একটা তাপ-

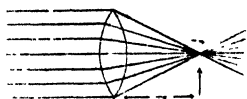
মাত্রায় (কুই টেম্পারেচার) চৌম্বকত্ব সম্পূর্ণ হারায়। এই চৌম্বক-বৈশিষ্ট্য ধাতুগুলির পারমাণবিক গঠনের ও সংস্থানের পরিবর্তনশীলতার ফল।

কে রো ম্যা জা নি জ — লৌহ ও ম্যাঙ্গানিজ ধাতু যের সংমিশ্রণে (30% + 70%) প্রস্তুত এক বিশেষ ধরণের ধাতুসংকর।

ফেলস্পার — এক রকম প্রস্তর বিশেষ; এটা প্রধানত: সোডিয়াম ও পটাসিয়ামের অ্যালুমিনো-সিলিকেটে গঠিত। একে কখন কখন 'ফেল্ডস্পার'ও বলা হয়। গ্রানাইট ↑ প্রভৃতি মৌলিক প্রস্তরের প্রধান উপাদান।

ফেন্ট — পশমের তৈরী মোটা বস্ত্র বিশেষ; বোনা নয়, যন্ত্র-সাহায্যে পশম চেপে তৈরি হয়।

ফোকাস — কোন লেন্সের ↑ ভিতর দিয়ে প্রতিসরিত, অথবা দর্পণে প্রতিফলিত হয়ে দূরগত সমান্তরাল আলোক-রশ্মিসমূহ যে বিন্দুতে এসে



আলোক-রশ্মির 'ফোকাস' বিন্দু সংহত হয়, অথবা সংহত হচ্ছে বলে মনে হয়। সূর্য-রশ্মির দিকে মুখ করে একখানা উত্তল (কনভেক্স) ↑ লেন্স ধরলে কিছু দূরে একটা তীব্র আলোক-বিন্দু সৃষ্টি হয়, এটা হলো ওই লেন্সের ফোকাস। লেন্স বা দর্পণের কেন্দ্র

থেকে ফোকাসের দূরত্বকে বলে ফোক্যাল লেন্থ। কেবল আলোক-রশ্মিই নয়, উপযুক্ত কৌশলে এক্স-রশ্মি, গামা-রশ্মি প্রভৃতি সব রকম রশ্মিকেই উপযুক্ত কৌশলে এভাবে সংহত বা কেন্দ্রীভূত করে 'ফোকাস' সৃষ্টি করা যেতে পারে।

ফোটন—ফটো-ইলেকট্রিক একেট্ট ↑ প্রভৃতির ক্ষেত্রে আলোককে তরঙ্গ-ধর্মী বলে মনে করা যায় না, আলোক তখন কণিকা-ধর্মী বলে প্রতিভাত হয়। এরূপ অবস্থায় আলোকের ওই কণিকাকে 'ফোটন' নাম দেওয়া হয়েছে। পরীক্ষায় প্রমাণিত হয়েছে যে, আলোকের প্রত্যেকটি ফোটন কণিকায় নির্দিষ্ট পরিমাণ শক্তি বর্তমান; — এই শক্তিকে বলা হয় আলোকের 'র্যাডিয়েট এনার্জি' ↑। তরঙ্গ-ধর্মের বিচারে আবার বিভিন্ন আলোক-তরঙ্গের বিভিন্ন স্পন্দন-সংখ্যার উপরে তার এই বিকিরণ-শক্তির পরিমাণ নির্ভর করে।

ফোটোফিয়ার — সূর্য-গোলক একটা জলন্ত গ্যাস-পিণ্ড বলে প্রতিভাত হয়। এই গ্যাস-পিণ্ডের বহিস্থ অত্যাঙ্গুল অংশ, যা আমরা দেখতে পাই, তাকে বলা হয় ফোটো-ফিয়ার। সৌর দেহের উপরি-ভাগের বিভিন্ন হালকা গ্যাসের প্রদীপ্ত ও অত্যাঙ্গুল আবরণটাই হলো ফোটোফিয়ার; এর উত্তাপ প্রায় হ'হাজার ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড।

কোর্টিন্স ব্যারোমিটার — বিশেষ এক বকমের বায়ু-চাপমান যন্ত্র (ব্যারোমিটার ↑)। এরূপ ব্যারোমিটারের স্কেল স্থির থাকে, তলদেশে সংলগ্ন একটা জু ঘুরিয়ে ভিতরের পারা-স্তম্ভ ওই স্কেলের ঠিক গোড়াতে আনা হয়। এর সাহায্যে বায়ুমণ্ডলের চাপ নির্ণয়ের জন্তে এক বকম সংশোধন-তালিকা থাকে। তা থেকে হিসাব করে এই যন্ত্রের সাহায্যে বিভিন্ন সময়ে বায়ুমণ্ডলীয় চাপ সঠিকভাবে নিরূপণ করা যেতে পারে।

...**ফোবিয়া**—ভীতি, আতঙ্ক; যেমন, **হাইড্রোকোবিয়া**, জলাতঙ্ক নামক রোগ বিশেষ; পাগলা কুকুরের দংশনের ফলে যেমন হয়।

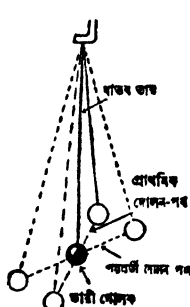
...**ফোরেসিস** — তড়িৎ-প্রভাবে কোলয়ডাল ↑ দ্রবণের মধ্যে পদার্থ-কণিকার সংরণ-শীলতা; যেমন—**ক্যাটাকোরেসিস** হলো ইলেকট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় ধন-তড়িতাবিষ্ট পদার্থ-কণিকার ঋণ-তড়িৎপ্রান্তের (ক্যাথোড ↑) দিকে গতিশীলতা; এরূপ আবার **অ্যানাকোরেসিস** হলো ঋণ-তড়িতাবিষ্ট কণিকার ধন-তড়িৎপ্রান্তের (অ্যানোড ↑) অভিমুখী ধারা প্রবাহ।

কোলিক অ্যাসিড — কোন কোন উদ্ভিদের সবুজপত্র, প্রাণীর বকুতে ও দ্বিষ্টে ↑ সামান্য পরিমাণে পাওয়া যায়; এক প্রকার জৈব অম্ল পদার্থ।

সাধারণতঃ এটা 'ভিটামিন বি' নামে পরিচিত। অবশ্য অল্পরূপ অনেকগুলি জৈব যৌগিকই এ-নামে আখ্যাত। পদার্থটি জীবদেহের রক্ত ও মাংসের কোষ বৃদ্ধি করে এবং দেহে জীবাণুর (ব্যাক্টেরিয়া ↑) সংখ্যাবৃদ্ধি রোধ করতে সহায়তা করে। ভিটামিন ↑ বা খাণ্ড-প্রাণ হিসাবে এটা সাধারণ স্বাস্থ্যের পক্ষে বিশেষ প্রয়োজনীয়; রক্তশূণ্যতা (অ্যানিমিয়া ↑) রোগে ঔষধ হিসাবেও ব্যবহৃত হয়।

ফোসিল — জীবাশ্ম; অতীত যুগের উদ্ভিদ বা প্রাণিদেহের (বা অংশ বিশেষের) প্রস্তুতীকৃত অবশেষ, বা পবিত্রগাত্রে তাদের কঙ্কালের ছাপ। এ-সবের পরীক্ষা-নিরীক্ষায় প্রাচীন যুগের প্রাণী ও জীবজগতের বহু অজ্ঞাত তথ্য জানা যায়।

ফুকোজ পেণ্ডুলাম — প্রকাণ্ড এক বকম দোলক-যন্ত্র বা পেণ্ডুলাম ↑; যাতে ভারী একটা ধাতব গোলক খুব



ফুকোজ পেণ্ডুলাম

লম্বা ও সরু তারে ঝুলিয়ে দেওয়া হয়, আর হুলিয়ে দিলে গোলকটা এদিক-ওদিকে ছলতে থাকে। এদিকে পৃথিবীর আকর্ষণ গতির জন্তে ভূপৃষ্ঠ নিয়ত ঘুরে যাচ্ছে; ফলে এরূপ

পেণ্ডুলাম ছুলিয়ে দেওয়ার কিছু সময় পরেই দেখা যায়, ক্রমে গোলকটার দোলন-পথ পরিবর্তিত হচ্ছে। গোলকটার নিচে একটা লম্বা কাঁটা সংলগ্ন করে নিয়ে এবং তলদেশে বালি ছড়িয়ে (তার উপরে ওই কাঁটাটা দাগ কাটতে পারে, এমনভাবে) গোলকটা ছুলিয়ে দিলে, বালির উপরে কাঁটাটার দাগ অঙ্কিত হতে থাকে। এই দাগ দেখে গোলকটার দোলন-পথের পরিবর্তন স্পষ্ট লক্ষ্য করা যায়। ভূ-পৃষ্ঠ ক্রমে ঘুরে যাচ্ছে বলে ওই দাগ ক্রমাগত সরে বেকে যায়, এক থাকে না। সুদীর্ঘ তারে বাঁধা-দোলকটার ভুল-মোটা-মুটি একই থাকে, কিন্তু তলদেশের ভূপৃষ্ঠ ঘুরে যায়; এর ফলে গোলকটার দোলন-পথ দৃশ্যতঃ বদলে যায়। এ-থেকে পৃথিবী যে ঘুরছে তা স্পষ্ট প্রমাণিত হয়। এরূপ দোলকের দোলন-রজ্জু অপেক্ষাকৃত দীর্ঘ বলে তার ভুল-মোটা-মুটি স্থির থাকে; এটা কতকটা জাইরোস্কোপের \uparrow সঙ্গে তুলনীয়।

ফুট-পাউণ্ড — কর্ম-শক্তির একক বিশেষ। মাধ্যাকর্ষণ শক্তির (ফোর্স অব গ্র্যাভিটি \uparrow) এককে এক পাউণ্ড ওজনের কোন বস্তু এক ফুট উঁচুতে তুলতে যে পরিমাণ শক্তি ব্যয়িত হয়। মাধ্যাকর্ষণ শক্তির বিরুদ্ধে এরূপ বল-শক্তি (ফোর্স \uparrow) প্রয়োগের ফলে নিশ্পন্ন কাজের (ওয়ার্ক \uparrow)

পরিমাপের ইংলণ্ডীয় একক হলো 'ফুট-পাউণ্ড'।

ফুট-পাউণ্ড্যাল — ফুট, পাউণ্ড ও সেকেন্ডের মাপে কর্মশক্তির একটা একক। এক পাউণ্ড্যাল \uparrow বল-শক্তির (ফোর্স) প্রভাবে কোন বস্তুতে প্রতি সেকেন্ডে এক ফুট গতিবেগ সঞ্চারিত করতে যে পরিমাণ কাজ (ওয়ার্ক) সম্পন্ন হয়। সি. জি. এস. এককের হিসাবে এরূপ কর্মশক্তির একক হলো আর্গ \uparrow ; এক জুল $\uparrow = 10^7$ আর্গ।

ফুল্মিনেট অব মার্কারি — মারকিউরিক আইসো-সায়েনেটের, $\text{Hg}(\text{OCN})_2$, বিশেষ নাম; পারদ ও হাইড্রোসায়েনিক \uparrow অ্যাসিডের রাসায়নিক মিলনের ফলে উৎপন্ন এক রকম সল্ট। বিস্ফোরক পদার্থ; মৃদু আঘাতেই এটা সশব্দে অতি দ্রুত বিস্ফোরিত হয়। এর সাহায্যে গানপাউডার \uparrow প্রভৃতিতে বিস্ফোরণ ঘটানো হয়ে থাকে।

ফুলাস'আর্থ — মুত্তিকা-সদৃশ এক শ্রেণীর খনিজ পদার্থ; এর তৈল ও চর্বি জাতীয় জিনিস শুষে নেবার বিশেষ ক্ষমতা আছে। এজগ্রে বস্ত্র-শিল্পে, এবং তৈল ও চর্বি শোধনের কাজে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। পদার্থটা প্রধানতঃ ম্যাগনেসিয়াম \uparrow , ক্যাল-সিয়াম \uparrow , অ্যালুমিনিয়াম প্রভৃতি ধাতুর সিলিকেটে \uparrow গঠিত।

ক্যাক্টর — কোন সংখ্যার বিভাজক রাশিগুলি, অথবা যে-সব সংখ্যা গুণ

করলে সেই রাশিটি হয় ; যেমন—
 $3 \times 7 = 21$, এখানে 7 ও 3 হলো
 21-এর ক্যাটর ।

ক্যাটস — উদ্ভিজ্জ তেলের সঙ্গে
 বাবারের \uparrow সংমিশ্রণে গঠিত বিশেষ
 একটা আঠালো পদার্থ ; বর্ষাতির
 কাপড় তৈরি করতে ব্যবহৃত হয় ।

ক্যাগোসাইট — রক্তের সংগঠক
 যে-সব কোষ বহিরাগত জীবাণুদের
 (ব্যাক্টেরিয়া \uparrow প্রভৃতি) ধ্বংস করে ;
 রক্তের শ্বেত-কণিকা কোষ । ‘ক্যাগো’
 মানে ভক্ষণ বা ধ্বংসকারী । আবার
 এই অর্থে ‘ফাজ’ শব্দও ব্যবহৃত হয় ,
 যেমন, ব্যাকটেরিওফাজ, যা ব্যাক-
 টেরিয়া ধ্বংস করে ; যেমন, কোন
 কোন ভাইরাস \uparrow ।

ক্যাট — জাস্তব চর্বি ; বিভিন্ন ক্যাটি
 অ্যাসিডের \uparrow বিভিন্ন শ্রেণীর গ্লিসারাইড \uparrow যৌগিকে গঠিত এক শ্রেণীর
 নমনীয় কঠিন জৈব পদার্থ । বিভিন্ন
 উদ্ভিজ্জ তৈল কিন্তু বিভিন্ন ক্যাটি
 অ্যাসিডের গ্লিসারাইড হলেও এ-
 গুলো সাধারণতঃ তরল অবস্থায়
 থাকে ; এদের বলে ‘অয়েল’, ক্যাটি
 নয় ; যদিও রাসায়নিক হিসেবে
 উভয়েই সমপর্যায়ভূক্ত । পক্ষান্তরে
 পেট্রল \uparrow , কেরসিন প্রভৃতি খনিজ
 তেলগুলো সব স্বভাবজাত তরল
 হাইড্রোকার্বন \uparrow মাত্র ।

ক্যাটি অ্যাসিড — এক শ্রেণীর
 জৈব অ্যাসিড । এর বিভিন্ন প্রকার
 গ্লিসারাইড \uparrow যৌগিকই হলো

জাস্তবচর্বি ও উদ্ভিজ্জ তৈল । ক্যাটি
 অ্যাসিডের সাধারণ ফর্মুলা হলো
 $R \cdot COOH$; এর মধ্যে ‘R’
 হলো হাইড্রোকার্বনের, বা
 কেবলমাত্র হাইড্রোজেনের বিভিন্ন
 সংখ্যক অণু, এবং $COOH$ হলো
 এর স্থায়ী অ্যাসিড ব্যাডিক্যাল \uparrow ;
 যেমন, ত্রিয়ারিক অ্যাসিড, CH_3 ,
 $(CH_3)_2$, $COOH$; একটা ক্যাটি
 অ্যাসিড । এর আবার তিনটা অণুর
 সঙ্গে গ্লিসারিনের \uparrow মিলনে গঠিত
 গ্লিসারাইড \uparrow যৌগিকই হলো গুরু
 চর্বি । বিভিন্ন চর্বি ও তেলের উপা-
 দান হিসাবে গ্লিসারাইডের আকারে
 বিভিন্ন শ্রেণীর স্বভাবজাত ক্যাটি
 অ্যাসিডগুলো পাওয়া যায় ।

ক্যাডম — সমুদ্রজলের গভীরতা
 মাপবার জগ্রে ব্যবহৃত দৈর্ঘ্যের
 একক ; 6 ফুট = এক ক্যাডম ।

ক্যাডোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে
 সমুদ্রের গভীরতা নির্ণয় করা যায় ।
 জলের উপরিভাগে স্ফটিক কোণ শব্দ
 জলরাশি ভেদ করে গিয়ে সমুদ্রের
 তলদেশ থেকে প্রতিফলিত হয়ে
 ফিরে আসতে যে সময় লাগে, তা
 এই যন্ত্রে নির্ণীত হয় । জলের মাধ্যমে
 শব্দ-তরঙ্গের গতি জানলে এই সময়-
 পরিমাণ থেকে হিসাব করে জলের
 গভীরতা জানা যেতে পারে ।

ক্যারাড — কণ্ডাক্সরের \uparrow তড়িৎ-
 শক্তি-ধারণক্ষমতা পরিমাপের একক
 বিশেষ । এক ‘ক্যারাড’ তড়িৎধারণ-

কম কণ্ডাক্তারে এক কুলম্ব \uparrow তড়িৎ-শক্তি সঞ্চিত হয়ে থাকে, যদি সেই কণ্ডাক্তারের প্লেটবয়ের মধ্যে তড়িৎ-চাপ হয় মাত্র এক ভোল্ট \uparrow ।

ফ্যারাডে, মাইকেল — বৃটিশ রাসায়নিক ও তড়িৎ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1791 খৃঃ, মৃত্যু 1867 খৃঃ। রয়্যাল ইনষ্টিটিউটে স্ত্রার হামফ্রে ডেভির \uparrow ছাত্র ও গবেষণাগারের সহকারী। গ্যাস তরলীকরণ, এবং কাচ-শিল্পের রাসায়নিক পদ্ধতির উন্নতি বিধান, পারদ বাষ্পীকরণ প্রভৃতি বহু মূল্যবান অবদান; কিন্তু তড়িৎ-বিজ্ঞানে বিভিন্ন মৌলিক তথ্য আবিষ্কারেই সমধিক খ্যাতি, বিশেষতঃ তড়িৎ-চুম্বকীয় শক্তি ও তড়িৎ-সংক্রমণের তথ্য আবিষ্কার এবং ডায়নামো \uparrow ও জেনারেটর \uparrow যন্ত্র উদ্ভাবন। তড়িৎ-বিজ্ঞানের ‘জনক’ বলে খ্যাত।

ফ্যারিংস — গল-নালির পশ্চাত্তী নিয়াংশ; আমাদের খাণ্ড-নালির পেছ-



নের প্রাচীরের টনসিল \uparrow থেকে খাসনালির মুখ পর্যন্ত অংশ; এর প্রদাহ হলো ‘ফ্যারেঞ্জাইটিস’।

ফ্রান্জোফার, যোসেফ ভন — জার্মান পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1787 খৃষ্টাব্দ,

মৃত্যু 1826 খৃষ্টাব্দ। সৌরগোলকের বহিরাবরণের বিভিন্ন গ্যাসীয় উপাদানের অস্তিত্ব নির্দেশক ‘ফ্রান্জোফার লাইনস’ আবিষ্কারে প্রসিদ্ধি। সূর্য-রশ্মির ধারা-বর্ণালিতে (ব্যাণ্ড স্পেকট্রাম \uparrow) যে-সব সঞ্চারমান কৃষ্ণ-রেখা দৃষ্ট হয় সেগুলিই ‘ফ্রান্জোফার লাইনস’ নামে পরিচিত হয়েছে। এ-সব রেখার সঙ্গে বিভিন্ন পরিচিত গ্যাসের বিশেষ উদ্দীপ্তাবস্থার রেখা-বর্ণালিতে (লাইন স্পেকট্রাম \uparrow) পরিদৃষ্ট রেখার পারস্পর্যের সামঞ্জস্য ও সাদৃশ্য লক্ষ্য করে সূর্যের ক্রোমো-ফিয়ারের \uparrow বিভিন্ন গ্যাসীয় উপাদান আবিষ্কার করেন। এভাবে তৎকালে অজ্ঞাত হিলিয়াম \uparrow গ্যাস ফ্রান্জোফার কর্তৃক প্রথমে সূর্যে আবিষ্কৃত হয় এবং পরে পৃথিবীতে পাওয়া যায়।

ফ্রয়েড, সিগ্‌মুণ্ড — অষ্ট্রিয়াবাসী মনোবিজ্ঞানী; জন্ম মোরেভিয়ায় ইহুদি বংশে 1856 খৃঃ, মৃত্যু 1939 খৃঃ। প্রথম জীবনে চিকিৎসক, পরে ফলিত মনোবিজ্ঞানের চর্চায় আত্মনিয়োগ। বিভিন্ন মানসিক রোগের প্রতিকারে মনঃসমীক্ষা পদ্ধতির উদ্ভাবক; অবচেতন মনের প্রক্রিয়া বিশ্লেষণ। আধুনিক মনোবিজ্ঞানের বিবিধ ব্যাপারে বহু পরীক্ষা-নিরীক্ষা এবং কার্যকরী প্রয়োগ-বিধির প্রবর্তক।

ফ্রাঙ্কসজ্জাল ডিষ্টিলেসন — বিভিন্ন ক্ষুটনাংকের নানা রকম তরল পদার্থের সংমিশ্রণ থেকে ওই সব

তরল পদার্থ যে বিশেষ ডিষ্টিলেশন ↑ প্রক্রিয়ার সাহায্যে পৃথক করা যায়। বিভিন্ন তরল পদার্থ বিভিন্ন উষ্ণতায় বাষ্পীভূত হয়ে থাকে; এ-জগ্রে কোন মিশ্র তরল পদার্থকে কোন নির্দিষ্ট উষ্ণতায় স্থিরভাবে উত্তপ্ত করে ওই উষ্ণতা অস্থায়ী নির্দিষ্ট তরল পদার্থটাকে বাষ্পে পরিণত করা হয় এবং সেই বাষ্প ঠাণ্ডা করে তরল পদার্থটা পৃথকভাবে পাওয়া যেতে পারে। এভাবে বিভিন্ন সুনির্দিষ্ট উষ্ণতায় উত্তপ্ত করে সংমিশ্রণ থেকে বিভিন্ন স্ফটনাংকের তরল পদার্থ একে একে পৃথক করা যায়, আর সেগুলি ফ্রাক্সনেটিং-কলামের বিভিন্ন পাত্রে জমতে থাকে।

ফ্রাজিওস — পাকা ফলের মিষ্ট রস ও ফুলের মধু থেকে যে বিশেষ শ্রেণীর শর্করা পাওয়া যায়। একে ‘ফ্রুট সুগার’, বা **লেভুলোস-ও** ↑ বলে। অবশ্য এর রাসায়নিক গঠন সাধারণ চিনির মত $C_6H_{12}O_6$; কিন্তু ভোত ধর্মের অনেক বৈশিষ্ট্য আছে। স্ফটিকাকার সুমিষ্ট পদার্থ, জলে বিশেষভাবে দ্রবণীয়।

ফ্রিজল্যান্ট ইলেক্ট্রিসিটি — ঘর্ষ-তড়িৎ; বিভিন্ন পদার্থের ঘর্ষণে উৎপন্ন তড়িৎ-শক্তি। গালা বা কাঁচের কোন জিনিসকে সিল্ক বা পশম (উল) দিয়ে ঘষলে তড়িৎ-শক্তি জন্মায়; স্থতার কাপড় দিয়ে ঘষলেও কিছু কাজ হয়। ছোট ছোট

কাগজের টুকরা নিয়ে এভাবে উৎপন্ন তড়িৎের অস্তিত্ব পরীক্ষা করা যায়। কিছুক্ষণ ঘষার পরে তড়িতাবিষ্ট হলে ওই কাঁচ বা গালা জিনিসটাকে কাগজের টুকরাগুলোর কাছে ধরলে উৎপন্ন তড়িৎের আকর্ষণে টুকরাগুলো আকৃষ্ট হয়ে ওর গায়ে লেগে যায়।

ফ্রিজিং পয়েন্ট — সাধারণ বায়ু-মণ্ডলীয় চাপে (760 মিলিমিটার, ব্যারোমিটার ↑) যে তাপমাত্রায় কোন তরল পদার্থ ঠাণ্ডা হয়ে জমতে শুরু করে, অর্থাৎ তরল অবস্থা থেকে কঠিন অবস্থায় রূপান্তরিত হতে থাকে, তাই হলো ওই তরল পদার্থের ‘ফ্রিজিং পয়েন্ট’; বাংলায় বলে হিমাংক উষ্ণতা। জলের বেলায় এই উষ্ণতা বা ফ্রিজিং পয়েন্ট হলো 0° সেন্টিগ্রেড।

ফ্রিজিং মিক্চার — হিমায়ক মিশ্রণ। কোন কোন রাসায়নিক পদার্থ (সল্ট ↑) জলে দ্রবীভূত করলে, বা তাতে বিচূর্ণ বরফ মেশালে সেই দ্রবণ বা সংমিশ্রণের উষ্ণতা অত্যধিক হ্রাস পায়; এত ঠাণ্ডা হয় যে, তার সংস্পর্শে জল জমে যায়। এরূপ মিশ্রণকে বলে ‘ফ্রিজিং মিক্চার’। দ্রবীভূত হওয়ার প্রক্রিয়ায় এই সব সল্ট যে পরিমাণ তাপ শুষে নেয় (হিট অব সল্যুশন ↑) তার উপরই ঠাণ্ডা হওয়ার মাত্রা নির্ভর করে। অল্প জলে এক টুকরা বরফ

রেখে তার উপর কিছু সাধারণ খাচ-লবণ (সোডিয়াম ক্লোরাইড) ছড়িয়ে দিলে বরফের 'লেটেন্ট হিট অব ফিউসন'-এর \uparrow প্রভাবে তার উষ্ণতা অত্যধিক হ্রাস পায়, আর তার ফলে সংলগ্ন জল ভমে বরফে পরিণত হয়। কাজেই বরফ ও খাচ-লবণের মিশ্রণ হলো একটা 'ফ্রিজিং মিক্সচার'। (পরিশিষ্ট \uparrow)

ফ্রেন্স পালিশ — অ্যালকোহল বা স্পিরিটে সেল্যাক \uparrow (বিশুদ্ধ ল্যাক বা গালা) গলিয়ে যে কাঠের-পালিশ তৈরি হয়; এ দিয়ে কাঠের উপরে চকচকে ও মসৃণ পালিশ করা হয়।

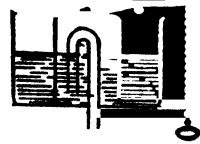
ফ্লাই হুইল — ইঞ্জিন-সংলগ্ন ভারী চাকা, যেটা সোজা-সুজি ইঞ্জিনের শক্তিতে ঘোরে এবং কৌশলে তৎ-সংলগ্ন যন্ত্রাদির চাকা ঘোরায়। এই ভারী চাকার প্রভাবে ইঞ্জিনের গতি নিয়মিত হয় এবং সহসা বন্ধ করলেও ইঞ্জিনে মারাত্মক ধাক্কা লাগে না।

ফ্লাওয়ার অব সালফার — বিশুদ্ধ গন্ধকের অতি সূক্ষ্ম হালকা চূর্ণ। অবিশুদ্ধ গন্ধক উত্তপ্ত করলে যে ধূম উৎপন্ন হয়, সাল্ফিউসন \uparrow প্রক্রিয়ায় তাকে ঠাণ্ডা করে একরূপ বিশুদ্ধ সালফারের হালকা গুঁড়া পাওয়া যায়।

ফ্লাস্ — মল-মুত্রাগারের নালি-পথ জলবিধৌত করবার যন্ত্র। শিকল ধরে টানলে জল-ভরতি একটা বড় পাত্র বা ট্যাঙ্কের অভ্যন্তরে শিকল-সংলগ্ন লিভারের \uparrow অপর

প্রান্তে সংলগ্ন একটা নিম্নমুখ পাত্র উপরে উঠে যায়; আর বায়ুমণ্ডলীয় চাপের প্রভাবে তার বাইরের জল ওই পাত্রের

মধ্যে ঢুকে একটা বক্র-নলের বাকের উপর পর্যন্ত উঠে পড়ে।



পৌচাগারের 'ফ্লাস' বস্তু সঙ্গে সঙ্গে ওই উপরে-ওঠা অতিরিক্ত জল সাইফন \uparrow প্রণালীতে বক্রনলের ভিতর দিয়ে সবেগে নীচে নেমে নালিমুখ ধৌত করে বেরিয়ে যায়।

ফ্লিট — কাচের মত স্বচ্ছ ও অত্যন্ত কঠিন এক প্রকার প্রস্তর বিশেষ; রাসায়নিক গঠনে সিলিকা \uparrow মাত্র, SiO_2 । সিরিয়াম ধাতুর সঙ্গে লৌহ মিশিয়ে তৈরি বিশেষ একটা ধাতু-সংকরকেও বলে 'ফ্লিট', যার ছোট টুকরা 'সিগারেট লাইটার' যন্ত্রে ব্যবহৃত হয়, লোহার চাকার সঙ্গে যার ঘর্ষণে অগ্নি-ফুলিঙ্গ বেরোয়।

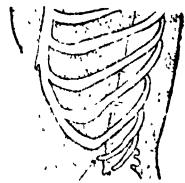
ফ্লিট গ্লাস — অত্যন্ত স্বচ্ছ এক প্রকার সিলিকেট \uparrow কাচ (গ্লাস \uparrow)। এর একটা বিশেষ উপাদান হলো লেড-সিলিকেট। লেড, প্রিজম \uparrow প্রভৃতি এ-দিয়ে তৈরি হয়। পূর্বে বিশেষ বিশেষ কাজে ব্যবহারের জন্য ফ্লিট \uparrow প্রস্তর কেটে তৈরি হোত বলে এ-জাতীয় কাচের এই বিশেষ নাম দেওয়া হয়েছে।

ফ্রেমিং, স্ত্রীর আলেকজান্ডার —
ব্রিটিশ জীবাণু-বিজ্ঞানী, জন্ম আয়ার-
শায়ারে 1881 খৃঃ। বিভিন্ন জীবাণু-
ঘটিত রোগের সুপ্রসিদ্ধ ঔষধ
পেনিসিলিন ↑ আবিষ্কার (1929
খৃষ্টাব্দ)। অক্সফোর্ড বিশ্ববিদ্যালয়ের
স্ত্রীর এডওয়ার্ড ফ্লোরি ও আর্নেস্ট
চেন-এর সঙ্গে যুক্তভাবে চিকিৎসা-
বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ
(1945 খৃঃ)। পেনিসিলিনের আবি-
ষ্কারক হিসাবেই বিশ্বব্যাপী খ্যাতি।
ফ্লোজিস্টন থিওরি — পদার্থের
জলন সম্পর্কীয় প্রাচীন মতবাদ।
অষ্টাদশ শতাব্দী পর্যন্ত এরূপ
একটি ভ্রান্ত মতবাদ প্রচলিত ছিল
যে, প্রত্যেক পদার্থেই ফ্লোজিস্টন
নামক এক রকম জলন-কণিকা
বর্তমান; পদার্থটা পোড়ালে এই
ফ্লোজিস্টন বা জলন-কণিকা বেরিয়ে
যায়, আর ফ্লোজিস্টন-হীন ছাই পড়ে
থাকে। বিজ্ঞানী প্রিস্টলি ↑ এই মত-
বাদ ভুল প্রমাণিত করেন। তিনি
অক্সিজেন গ্যাস আবিষ্কার করে
জলনের মূল রহস্যের দ্বার উদ্ঘাটন
করেন। অবশ্য তার এই তথ্যের
ভিত্তিতে ল্যাভসিয়ায় ↑ জলনের
প্রকৃত তাৎপর্য ব্যাখ্যা করেন। তিনি
দেখালেন, কোন পদার্থ পোড়ালে
ফ্লোজিস্টন, বা অন্ত কোন কিছু
চলে যায় না; বরং বায়ুর অক্সিজেন
গ্যাস ওই পদার্থের সঙ্গে যুক্ত হয়,
প্রকৃতপক্ষে পদার্থটা পরোক্ষভাবে

ওজনে বেড়ে যায়। এভাবে প্রমাণিত
হয় যে, জলন হলো দাহ পদার্থের
সঙ্গে বায়ুর অক্সিজেন সংযোগের
একটা রাসায়নিক ক্রিয়া মাত্র।

ফ্লোটিং রিব্‌স— বক্ষ-পঞ্জরের একা-
দশ ও দ্বাদশ হাড় (রিব্‌) দুখানা;

এরা মেরুদণ্ডের
সঙ্গে যুক্ত রয়েছে
সত্য, কিন্তু সামনে
বক্ষাস্থি, অথবা
অন্ত কোন পঞ্জ-
রাস্থির সঙ্গে যুক্ত
হয়ে থাকে না;



ফ্লোটিং রিব্‌স
সামনের দিকে এই দুইখানা ছোট
পঞ্জরাস্থি অবলম্বন-শূন্যভাবে ঝুলে
রয়েছে (ফলস রিব্‌স ↑)।

ফ্লোরস্পার — খনিজ অবিষুদ্ধ
ক্যালসিয়াম ফ্লোরাইড, CaF_2 ।
বিষুদ্ধ ক্যালসিয়াম ফ্লোরাইড
ফটিকাকার বর্ণহীন পদার্থ; কিন্তু
অবিষুদ্ধ খনিজ অবস্থায় সাধারণতঃ
লালচে দেখায়। এ থেকেই বেশির
ভাগ ফ্লোরিন নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

ফ্লোরা — কোন দেশের আঞ্চলিক
উদ্ভিদ-বৈচিত্র্য। (ফনা ↑)।

ফ্লোরিন—মৌলিক গ্যাসীয় পদার্থ;
সাংকেতিক চিহ্ন F, পারমাণবিক
ওজন 19, পারমাণবিক সংখ্যা 9;
ফ্লোরিনের ↑ অক্সরূপ হলদে গ্যাস,
কিন্তু এর রাসায়নিক সংযোগ-শক্তি
সমৃদ্ধিক। ফ্লোরস্পার ↑, ক্রায়ো-
লাইট ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন ফ্লোরাইড

খনিজ থেকে ফ্লোরিন পাওয়া যায়। এই গ্যাসীয় ফ্লোরিন জলে দ্রবীভূত করলে পাওয়া যায় হাইড্রোফ্লোরিক অ্যাসিড; যার রাসায়নিক ক্রিয়ায় কাচ ক্ষয়ে যায়।

ফ্লোরেসেন্স — বিশেষ বিশেষ ক্ষেত্রে কোন কোন পদার্থের বিভিন্ন তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের আলোকরশ্মি বিকিরণ করবার ধর্ম। কুইনিন সাল্ফেটের দ্রব, প্যারাফিন অয়েল প্রভৃতি কতকগুলো পদার্থ বিভিন্ন তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের (বিশেষ বিশেষ বর্ণের) আলোকরশ্মি শোষণ করে, এবং তার পরিবর্তে অপর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের অর্থাৎ অপর বর্ণের রশ্মি বিকিরিত করে। এদের এই ধর্মকে বলে ‘ফ্লোরেসেন্স’; আর ওই সব পদার্থকে বলে ফ্লোরেসেন্ট পদার্থ। এসব পদার্থের উপর আলোক-রশ্মি যতক্ষণ পড়ে ততক্ষণ এই ফ্লোরেসেন্স ধর্ম থাকে। নিয়ন ল্যাম্পে ↑ নিয়ন গ্যাসের একরূপ ‘ফ্লোরেসেন্স’ ধর্মের জগ্লেই বিশেষ বিশেষ বর্ণ-বিশিষ্ট আলোকের উদ্ভব হয়ে থাকে। পদার্থের ‘ফসফোরেসেন্স ↑’ ধর্ম আবার অল্পরূপ; মূল আলোক-রশ্মি সরিয়ে নিলে অল্পকালেও কোন কোন পদার্থের এক রকম আলোক বা দীপ্তি বিকিরণ করবার ধর্মকে বলে ফসফোরেসেন্স।

ফ্লোয়েম — উদ্ভিদ-দেহের যে স্তরে রসবাহী সূক্ষ্ম নলিকাগুলি থাকে;

উদ্ভিদ-কাণ্ডের ফ্লোয়েম-স্তরের এই অতি সূক্ষ্ম নলিকা-পথেই উদ্ভিদে মাটি থেকে

খা ছ র স
টেনে নিয়ে
সারা দেহে
সরবরাহ
করে এবং
সন্তোজ ও

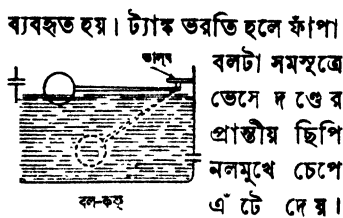


পরিপুষ্ট কাণ্ডের বিভিন্ন স্তর থাকে। (চিত্রে উদ্ভিদ-কাণ্ডের ফ্লোয়েম সহ বিভিন্ন স্তর দেখানো হয়েছে।)

বক্সাইট — স্বভাবজাত খনিজ অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, Al_2O_3 ; এই খনিজ পদার্থ থেকেই অধিকাংশ অ্যালুমিনিয়াম ধাতু নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। কাদা-মাটির মত দেখতে এই খনিজ পদার্থটা হাইড্রেটেড ↑ (জল সংযুক্ত) অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড যৌগিকে গঠিত। ভারতের নানা-স্থানে প্রচুর বক্সাইট পাওয়া যায়।

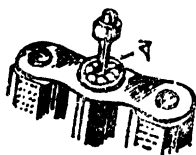
বক্সাইট সিমেন্ট — বিশেষ এক শ্রেণীর সিমেন্ট ↑; সাধারণতঃ যার প্রধান উপাদান হলো ক্যালসিয়াম অ্যালুমিনেট। ইলেকট্রিক ফার্নেসে বক্সাইট ↑ ও লাইম (ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড ↑) এক সঙ্গে উত্তপ্ত করে তৈরি হয়ে থাকে। এ-শ্রেণীর সিমেন্ট অতি দ্রুত শক্ত হয়ে পড়ে।

বল-কক — দণ্ডযুক্ত ফাঁপা ধাতব গোলক, যা জলের ট্যাংকে অতিরিক্ত জল-প্রবেশ নিয়ন্ত্রণ করবার জগ্লে



এর ফলে জল-প্রবেশ বন্ধ হয়; জল আর ট্যাক ছাপিয়ে পড়তে পারে না।
বল-সকেট জয়েন্ট— দেহের বিশেষ এক রকম অস্থি-সংযোগ, যাতে একথানা হাড়ের গোলাকার প্রান্ত অপর হাড়ের গর্তে প্রতিষ্ট থাকে। গর্তটা চব্বিজাতীয় পদার্থে ময়ূষ থাকায় সংযোগের ষদৃচ্ছ সঞ্চালন সহজসাধ্য হয়। অনেক লোহ-যন্ত্রেও একরূপ সংযোগের ব্যবস্থা থাকে।

বল-বেয়ারিং — গাড়ীর চাকা, বা যন্ত্রাদির কোন ঘূর্ণায়মান অংশ কেন্দ্র-সংলগ্ন যে দণ্ডের গায়ে আঁটা থাকে, তাকে বলে ‘অ্যাক্সেল’। এই অ্যাক্সেলে র দণ্ডটা যাতে সহজে দ্রুত-বেগে ঘুরতে পারে তার জগ্রে ‘বল-



বল-বেয়ারিং

বেয়ারিং’-এর ব্যবস্থা করা হয়। গোলাকার একটা ধাতব খাঁচের মধ্যে স্থকঠিন কোন ধাতু-নির্মিত কতকগুলো বল পাশাপাশি বসিয়ে বল-বেয়ারিং তৈরি হয়। অ্যাক্সেল-টার দুই প্রান্ত একরূপ ছুঁটা বল-

বেয়ারিং-এর মধ্যে বসানো থাকে। এর ফলে অ্যাক্সেলটা সহজে ও অতি দ্রুত বেগে ঘুরতে পারে।

বয়েলিং — পদার্থের প্রবতা ধর্ম; বস্তুতঃ এটা নিমজ্জিত বস্তুর উপরে তরল, বা গ্যাসীয় পদার্থের উদ্ভ-চাপ। সাধারণতঃ তরল পদার্থের বেলায়ই এই প্রবতা সমধিক লক্ষিত হয়। নিমজ্জিত বস্তু যতটা তরল পদার্থ অপসারিত করে তারই ওজনের সমান হয় এই উদ্ভ-চাপ, বা প্রবতার পরিমাণ (আকিমিডিস প্রিন্সিপল)। এজগ্রে তরল পদার্থে নিমজ্জিত অবস্থায় বস্তুর ওজন কম মনে হয়; অপসারিত তরল পদার্থের ওজন ওই বস্তুর প্রকৃত ওজন থেকে কমে যায়। বায়ুরও প্রবতা আছে; এজগ্রে কোন বস্তুর প্রকৃত ওজন জানতে হলে বায়ুর প্রবতা-জনিত ওজন-হ্রাস সংশোধন করা দরকার। অবশ্য এই পার্থক্য এত সামান্য যে, সাধারণতঃ বস্তুর বায়ু-মধ্যস্থ হ্রাস-প্রাপ্ত ওজনকেই তার প্রকৃত ওজন বলে ধরা হয়ে থাকে।

বয়েলিং পয়েন্ট — ফুটনাংক; যে উষ্ণতায় কোন তরল পদার্থ ফুটতে থাকে। প্রত্যেক তরল পদার্থই তার একটা নির্দিষ্ট উষ্ণতা, বা তাপ-মাত্রায় ফোটে; ফোটে, যখন ওই উত্তপ্ত তরল পদার্থে উৎপন্ন সর্বোচ্চ বাষ্পীয় চাপ বহিস্চ বায়ুমণ্ডলীয় চাপের বেশি হয়। এই ফুটনাংক

এলে তরল পদার্থের বাষ্প উত্থিত হতে থাকে। বহিষ্কৃত বায়বীয় চাপের তারতম্যে ফুটনাংকেরও তারতম্য ঘটে থাকে; পর্বতশিখরে বায়ুর চাপ কম বলে জল অপেক্ষাকৃত অল্প তাপেই ফোটে; নিম্নভূমিতে বেশি উত্তাপ দরকার হয়। কোন তরল পদার্থ স্বাভাবিক বায়ুমণ্ডলীয় চাপে (760 মিলিমিটার পারার ওজন;—বায়ো-মিটার ↑) যে উষ্ণতায় ফুটতে আরম্ভ করে তাকেই সাধারণভাবে তার 'ফুটনাংক উষ্ণতা' বলা হয়।

বয়েল, রবার্ট — আয়ারল্যান্ডবাসী খ্যাতনামা বিজ্ঞানী, জন্ম 1627 খৃ., মৃত্যু 1691 খৃ.: অক্সফোর্ড বিশ্ববিদ্যালয়ের অধ্যাপক এবং রয়্যাল সোসাইটির অগ্রতম প্রতিষ্ঠাতা। বিভিন্ন গ্যাসের আয়তন ও চাপ সম্বন্ধীয় সাধারণ সূত্র (বয়েলস-ল ↑) আবিষ্কারেই বিশেষ প্রসিদ্ধি।

বয়েলস-ল — কোন নির্দিষ্ট উষ্ণতায় নির্দিষ্ট পরিমাণের কোন গ্যাসীয় পদার্থের আয়তন তার উপরে প্রদত্ত চাপের বিপরীত আনুপাতিক হয়, অর্থাৎ চাপ বাড়লে আয়তন তদনুপাতে কমে, চাপ কমলে আয়তন আবার তদনুপাতে বাড়ে। সূত্রটি নির্দিষ্ট পরিমাণ কোন গ্যাসের চাপ ও আয়তনের গুণফল সর্বদা সমান হবে। বিজ্ঞানী বয়েলের ↑ এই গ্যাসীয় নিয়ম সাধারণতঃ কোন গ্যাসের পক্ষেই

সম্পূর্ণরূপে খাটে না। যদি কোন গ্যাস এই নিয়ম সম্পূর্ণরূপে মেনে চলে বলে মনে হয়, তবে তাকে 'পারফেক্ট গ্যাস' ↑ বলে।

বসু, আচার্য জগদীশচন্দ্র — ভারতীয় (বাঙ্গালী) পদার্থবিদ ও উদ্ভিদ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1858 খৃ.; মৃত্যু 1937 খৃষ্টাব্দ। আদি নিবাস — রাড়িখাল, বিক্রমপুর, ঢাকা। কেশ্বিজ বিশ্ব-বিদ্যালয়ের বি.এস-সি, ল ও নে র ডি.এস-সি। কলিকাতা প্রেসিডেন্সী কলেজে অধ্যাপনা। পদার্থ-বিজ্ঞানে বেতার-তরঙ্গ বিষয়ক গুরুত্বপূর্ণ তথ্য আবিষ্কার। উদ্ভিদের স্নায়ুতন্ত্রও যে প্রাণিদেহের মত আঘাত-উত্তেজনায সাড়া দেয়, তদ্বিষয়ক মৌলিক তথ্যাদি আবিষ্কারে বিশ্বব্যাপী খ্যাতি। দেশ-বিদেশে বিপুল সম্মান। ভারতে মৌলিক গবেষণার প্রসারের জন্ত কলিকাতায় 'বসু বিজ্ঞান মন্দির' প্রতিষ্ঠায় অক্ষয় কীর্তি।

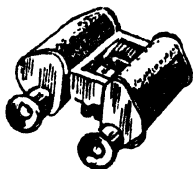
বসু, অধ্যাপক সত্যেন্দ্রনাথ — প্রখ্যাত ভারতীয় (বাঙ্গালী) গণিতজ্ঞ, পদার্থ-বিজ্ঞানী; কলিকাতায় জন্ম 1894 খৃ.; অতীত (1961 খৃ:) জীবিত। 1915 খৃ: কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ের এম.এস-সি; শীর্ষ স্থান অধিকার। ঢাকা ও কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনা, বিশ্বভারতী বিশ্ববিদ্যালয়ের উপাচার্য, ভারতীয় বিজ্ঞান কংগ্রেসের সভাপতি (1944 খৃ:)। ভারত সরকারের 'পদ্ম-বিভূষণ' উপাধি লাভ; রয়্যাল

সোসাইটির ফেলো (এফ-আর-এস)। ভারত সরকার কর্তৃক 'জাতীয় অধ্যাপক' মনোনীত। তেজঃকণিকা সম্পর্কিত মতবাদের পরিসংখ্যান-সূত্র উদ্ভাবন; এই সূত্র আইনস্টাইন \uparrow কর্তৃক বস্তু-কণিকার ক্ষেত্রেও প্রযুক্ত এবং তা 'বস্তু-আইনস্টাইন সংখ্যাতত্ত্ব' (স্ট্যাটিষ্টিক্স) নামে খ্যাত। বিশ্ব-বিশ্রুত খ্যাতি ও সম্মান।

বাইকার্বনেট—কার্বনিক অ্যাসিডের (H_2CO_3) বিভিন্ন 'অ্যাসিড সল্ট' \uparrow অর্ধেক হাইড্রোজেন আয়ন \uparrow যদি কোন বেস-এর \uparrow রাসায়নিক ক্রিয়ায় বিচ্যুত হয়ে যায়, তাহলে অপর অর্ধেক 'হাইড্রোজেন' আয়ন নিয়ে তার যে অসম্পূর্ণ কার্বনেট সল্ট তৈরি হয়; যেমন—সোডিয়াম বাইকার্বনেট $NaHCO_3$, পটাস বাইকার্বনেট $KHCO_3$, (অ্যানিড সল্ট \uparrow)।

বাইক্ৰোমেট অথবা পটাস — পটাসিয়াম বাইক্ৰোমেট (বা ডাই-ক্ৰোমেট) সল্ট, $K_2C_2O_7$; লাল ক্ষটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। বিভিন্ন রঞ্জক পদার্থে ও অক্সি-ডাইজিং এজেন্ট \uparrow হিসাবে সল্টটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

বাইনোকুলার — সাধারণ এক রকম দূরবীণ, বা দূরবীক্ষণ যন্ত্র বিশেষ; এ র মধ্যে একই রকমের দু'খানা লেন্স



বাইনোকুলার

দু'দিকে লাগানো থাকে। এক সঙ্গে দুই চোখ লাগিয়ে এর সংলগ্ন লেন্সের মধ্য দিয়ে দূরের জিনিসের প্রতিচ্ছায়া স্পষ্ট দৃষ্টিগোচর হয়। সাধারণ বাইনোকুলার বা 'ফিল্ডগ্লাসের' একটা চিত্র দেওয়া হলো।

বাইনারি কম্পাউণ্ড — দ্বি-মৌল যৌগিক; ছুটা মৌলিক পদার্থের সরাসরি রাসায়নিক সংযোগে যে যৌগিক পদার্থ উৎপন্ন হয়ে থাকে; যেমন, ক্যালসিয়াম কার্বাইড \uparrow CaC_2 , হাইড্রোজেন সালফাইড H_2S ইত্যাদি যৌগিক।

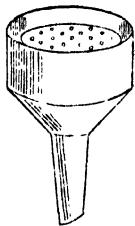
বাইনারি অ্যালয় — কেবল মাত্র দুইটি ধাতুর সংযোগে যে সংকর ধাতুর সৃষ্টি হয়; যেমন—পিতল (ব্রাস) হলো একটা বাইনারি অ্যালয়; কারণ এটা কেবল তামা ও দস্তার মিলনে গঠিত।

বাই-প্রোডাক্ট — উপজাত পদার্থ; কোন রাসায়নিক পদার্থ তৈরি করবার প্রক্রিয়ায় আবহুসঙ্গিক হিসেবে অল্প যে সব পদার্থ পাওয়া যায়। অনেক সময় এই আবহুসঙ্গিক পদার্থ উদ্ভিষ্ট পদার্থ অপেক্ষাও প্রয়োজনীয় ও মূল্যবান হয়ে থাকে। যেমন—কোল গ্যাস \uparrow তৈরির সময়ে বাই-প্রোডাক্ট হিসাবে পাওয়া যায় অ্যামোনিয়া, কোক, কোল-টার \uparrow ; এই কোল-টার, বা আলকাতরা থেকে আবার পাওয়া যায় বিভিন্ন

অ্যানিলিন ↑ রং, বিভিন্ন ঔষধ, সুগন্ধ
দ্রব্য; আক্যারিন ↑ প্রভৃতি।

বাইল — পিত্ত রস; যকৃততে উৎপন্ন
সবুজাভ-হলুদে জৈব রস, যা অন্ত্রে
গিয়ে পাণ্ডের চৰ্বি (ফ্যাট ↑)
উপাদানকে ভেঙ্গে সূক্ষ্ম কণিকায়
পরিণত করে' তাকে জীর্ণ হতে
সাহায্য করে। কোন জৈব ক্রিয়ার
গোলযোগে এই পিত্ত-রস রক্তে
মিশলে জগুস ↑ বা কাঁওলা রোগ হয়।

বাকুনার ফানেল — পরিশ্রাবণ
(ফিল্ট্রেশন ↑) প্রক্রিয়ায় ব্যবহৃত
পোসিলেনের ↑
তৈরি বিশেষ ধর-
ণের এক প্রকার
ফা নেল, যা র
মধ্যে স ছি ড়
তাকের উপরে
ফিল্টার কাগজ
বসানো হয় বাকুনার ফানেল
(চিত্র ↑)। এই ব্যবস্থায় পরিশ্রাবণ
ক্রিয়া দ্রুততর হয়ে থাকে।



বাটার অব অ্যান্টিমনি —
অ্যান্টিমনি টাইক্লোরাইড, $SbCl_3$;
নামক একটি সাদা স্ফটিকাকার
রাসায়নিক পদার্থের বিশেষ নাম।
অ্যান্টিমনি টাইসালফাইড (টিব্-
নাইট, Sb_2S_3) ও কসসেস্টেটেড
হাইড্রোক্লোরিক ↑ অ্যাসিডের
রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন হয়।
বাকোটক্সিন — ব্যাং-এর মুখের
বিষ, 'বাকো' মানে ব্যাং।

বার্জিলিয়াস, জন্স জেকব —
সুইডেনবাসী রসায়ন-বিজ্ঞানী; জন্ম
1769 খৃঃ, মৃত্যু 1848 খৃঃ। কয়েকটি
তৎকালীন অজ্ঞাত মৌলিক পদার্থ
আবিষ্কার, বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের
আণবিক ও পারমাণবিক ওজন
নিধারণ। মৌলিক পদার্থের সূচক
সংকেত ('H' হাইড্রোজেন, 'Fe'
আয়রন, লোহ ইত্যাদি) উদ্ভাবনের
জগ্রেই সবিশেষ প্রসিদ্ধি।

বার্নিং — দহন বা জলন ক্রিয়া;
বায়ুর অক্সিজেনের সঙ্গে দাহ পদার্থের
রাসায়নিক সংযোগ-ক্রিয়া। বস্তুতঃ
কোন পদার্থের 'বার্নিং' বা দহন-ক্রিয়া
একটা রাসায়নিক প্রক্রিয়া মাত্র;
এরই তীব্রতার তারতম্যের ফলে
বিভিন্ন অবস্থায় উদ্ভাপ, আলোক
ও অগ্নিশিখার সৃষ্টি হয়ে থাকে।

বার্ট অ্যালাম — ফটিকিরি, বা
অ্যালাম ↑ উত্তপ্ত করলে যে সাদা
গুঁড়া পাওয়া যায়; পদার্থটা হলো
পটাসিয়াম অ্যালুমিনিয়াম সালফেট,
 $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3$ । উত্তাপের
ফলে অ্যালামের 'ওয়াটার অব ক্রিস্টা-
লিজেশন ↑' উবে গিয়ে জলশূণ্য হয়,
স্ফটিকাকৃতি নষ্ট হয়ে যায়।

বার্নোকেমিস্ট্রি — বিভিন্ন জৈব
পদার্থের রাসায়নিক গঠন, পরিবর্তন
ও তথ্যাদি সম্পর্কীয় বিজ্ঞান; এক
কথায় জৈব-রসায়ন শাস্ত্র।

বারোলজি — জীববিজ্ঞা। বিজ্ঞানের
যে শাখায় বিভিন্ন উদ্ভিদ ও প্রাণী

সম্পর্কে বাবতীয় বৈজ্ঞানিক তথ্যাদি পর্যালোচিত হয়ে থাকে। বোটানি (উদ্ভিদ-বিজ্ঞান), জুওলজি (প্রাণী-বিজ্ঞান), ব্যাকটেরিয়োলজি ↑ প্রভৃতি বিজ্ঞান সবই এর অন্তর্গত।

বায়োটিক — শব্দার্থ হলো জীবন বা দৈহিক সুস্থতা সম্বন্ধীয়; যেমন—**অ্যান্টিবায়োটিকস**—যে-সব পদার্থ (পেনিসিলিন ↑ ইত্যাদি) জীবের দেহান্তরে প্রবিষ্ট রোগ-জীবাণু ধ্বংস করে জীবন বা দৈহিক সুস্থতা রক্ষা করে। জীবাণু (ব্যাকটেরিয়া ↑) প্রতিরোধক ও ধ্বংসকারী ঔষধ।

বায়োটিন—একটা জৈব রাসায়নিক পদার্থ; যা ‘ভিটামিন-এইচ’ নামে পরিচিত। দেহান্তরে ক্রিষ্ট ↑ ও কোন কোন হিতকারী জীবাণুর ক্রিয়া এর প্রভাবে ত্বরান্বিত ও কার্যকরী হয়ে থাকে। সাধারণ স্বাস্থ্য রক্ষার পক্ষে বিশেষ প্রয়োজনীয়; অভাবে বিশেষতঃ চর্মরোগ হয়।

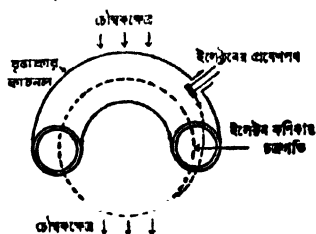
বার্ভিচুরেট—বার্ভিচুরিক অ্যাসিডের $[CO(NH.CO)_2CH_2]$ বিস্তারিত স্ট্রাকচার; এই শ্রেণীর নানা রকম রাসায়নিক পদার্থ আছে। জীব-দেহের স্নায়ুশৃঙ্খলীর উপর এদের শক্তিশালী (অনেক সময় মারাত্মক) প্রতিক্রিয়া দেখা যায়। ভেরোতাল, নুত্রিটাল ↑ প্রভৃতি এ-জাতীয় ঔষধে দেহ অসাড় হয়ে আসে, ঘুম পায়। এগুলোকে সাধারণতঃ ‘নার্কোটিক ড্রাগ’ ↑ বলা হয়। এ-সব ঔষধ

কিছু দিন ব্যবহারে মাহুষ নেশার মত অভ্যস্ত হয়ে পড়ে।

বিটা পার্টিকল — রেডিও-অ্যাকটিভ (তেজস্ক্রিয়) পদার্থ থেকে যে-সব তেজঃকণিকা নির্গত হয়, তাদের মধ্যে অতি দ্রুতগামী ইলেকট্রন ↑ (β^-) ও পজিট্রন ↑ (β^+) কণিকা-গুলোকে এই নামে অভিহিত করা হয়। এই বিটা-কণিকার গতি আলোক-তরঙ্গের গতির প্রায় সমান।

বিটা-রে — রেডিও-অ্যাকটিভ ↑ পদার্থের পরমাণু-বিভাজনের স্বয়ংক্রিয় প্রক্রিয়ায় উদ্ভূত বিটা-পার্টিকল-গুলো ↑ ধারার আকারে প্রবাহিত হয়ে থাকে। এই কণিকা-ধারার গতি ও ধর্ম আলোক-রশ্মির প্রায় অনুরূপ; এ-জগ্রে এদের সূচনাচর বল হয় বিটা-রশ্মি বা ‘বিটা-রে’ (রেডিও-অ্যাকটিভিটি ↑)।

বিটামিন — পদার্থের পরমাণু বিভাজনের (ফিসন ↑) সাহায্যে প্রাপ্ত ইলেকট্রন কণিকাগুলোকে অত্যধিক



বিভাজনের পক্ষে উৎসুকভাবে দেখান হয়েছে

গতি-সম্পন্ন করবার জগ্রে উদ্ভাবিত বস্তু বিশেষ। একটা তড়িৎ-

চৌষক ক্ষেত্রে স্থাপিত বৃত্তাকার বায়ুশূন্য কাঁচনলের ভিতরে বিশেষ ব্যবস্থায় ইলেক্ট্রন-কণিকাগুলিকে চক্রাকারে ক্রমাগত পরিভ্রমণ করানো হয়। এর ফলে বহিস্থ তড়িৎ-চুম্বকীয় শক্তির প্রভাবে কণিকাগুলো ক্রমশঃ উচ্চ গতিসম্পন্ন হয়ে ওঠে।

বিটুমেন — বিভিন্ন ভারী হাইড্রোকার্বনের \uparrow সংমিশ্রণে গঠিত, দেখতে আলকাতারার মত কালো এক রকম পদার্থ। একে সাধারণ কথায় বলে পিচ, যা দিয়ে রাস্তা তৈরি হয়। পেট্রোলিয়াম \uparrow থেকে হাল্কা হাইড্রোকার্বনগুলি বার করে নিলে এই পদার্থ পড়ে থাকে। পদার্থটা আবার কয়লা থেকেও পাওয়া যায়।

বিব-ককু — সহরাঞ্চলে ব্যবহৃত জলের কলের পাইপের মুখে লাগানো, নিচের দিকে ঝিকানো পিতলের তৈরী কল মুখ (ট্যাপ)।

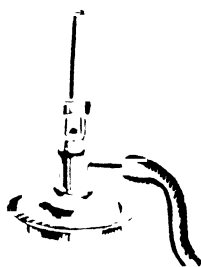
বুটাডিন — বর্ণহীন একটি জৈব রাসায়নিক গ্যাস; যার গঠনে চারটি কার্বন-পরমাণু সারিবদ্ধভাবে যুক্ত থাকে। এক শ্রেণীর কৃত্রিম রাবার \uparrow তৈরি করতে পদার্থটা ব্যবহৃত হয়, যাকে বলে 'বুনা রাবার'।

বুটেন — প্যারাফিন শ্রেণীর একটি হাইড্রোকার্বন, C_4H_{10} ; তৈলখনি থেকে পেট্রোলিয়ামের \uparrow সঙ্গে নির্গত হয়। সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় উষ্ণতায় এটা গ্যাসীয় অবস্থায় থাকে। বিশেষ দাহ্য পদার্থ, মোটর-স্পিরিটের সঙ্গে

অনেক সময় মিশ্রিত করা হয়। বিশেষ ব্যবস্থায় গ্যাসটা জালিয়ে আলো সৃষ্টি করাও যায়।

বুনসেন, রবার্ট উইলহেল্ম — জার্মান রাসায়নিক; জন্ম 1811 খৃঃ, মৃত্যু 1899 খৃঃ। পদার্থের বর্ণালি-বিশ্লেষণ প্রক্রিয়া ও নতুন এক রকম ব্যাটারি \uparrow (বুনসেন ব্যাটারি) উদ্ভাবন। গবেষণাগারে ব্যবহৃত বায়ুমিশ্রিত কোল-গ্যাসের \uparrow দহনে অগ্নিশিখা উৎপাদনের উপযোগী 'বুনসেন বার্নার' \uparrow নামক এক প্রকার বাতি উদ্ভাবনে চিরস্মরণীয়।

বুনসেন বার্নার — এক রকম গ্যাসের বাতি; দাহ্য গ্যাস জ্বলে অগ্নিশিখা উৎপাদনের এক রকম যন্ত্র।



বুনসেন বার্নার

বিজ্ঞানাগারে সাধারণতঃ এই বার্নারে বায়ুর সঙ্গে মিশ্রিত কোল গ্যাস \uparrow জ্বলে রাসায়নিক জব্বাদি উদ্ভূত করা হয়। এর

খাতবনলের নিম্নাংশের একটা ছিদ্রপথ বাড়িয়ে বা কমিয়ে প্রয়োজনানুসরণ পরিমাণে বায়ু প্রবেশ করানো হয়। এভাবে কোল-গ্যাসের সঙ্গে বায়ু মিশ্রিত হয়ে ওই নলের মুখে বেরোয়; আর এই বায়ুমিশ্রিত গ্যাসটা জ্বালে নলের অগ্রভাগে

অগ্নিশিখার সৃষ্টি হয়। বায়ুর পরিমাণ কমিয়ে-বাড়িয়ে অগ্নিশিখার তীব্রতাও কমানো বাড়ানো সম্ভব হয়।

বুলডজার — মোটর-চালিত ভারি যন্ত্র, বিশেষ; যার সাহায্যে উচু-নিচু জায়গা সমতল করা হয়। দেখতে অনেকটা যুদ্ধের ট্যাঙ্কের মত। সামনে থাকে প্রকাণ্ড একখানা লোহ-প্লেট; যাতে ক'রে মাটি-পাথরের বড় বড় চাকর সরিয়ে গুড়িয়ে দেয়।

বিস্মাখ — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন B_1 ; পারমাণবিক ওজন 209, পারমাণবিক সংখ্যা 83; লালচে আভাযুক্ত সাদা স্ফটিকাকার ভঙ্গুর ধাতু। উত্তাপ ও তড়িৎ পরিবহনের ক্ষমতা এর অত্যন্ত কম। উত্তাপে গলিয়ে পরে ঠাণ্ডা করলে ধাতুটা জমে আয়তনে কিছু বেড়ে যায়, এজগ্রে 'টাইপ-মেটালে' ↑ অনেক সময় ব্যবহৃত হয়। নিম্ন-গলনাংকের বিভিন্ন সংকরধাতু (উদ্-মেটাল ↑) এ দিয়ে তৈরি হয়ে থাকে। এর কোন কোন সন্ট ঔষধ হিসেবেও কখন কখন ব্যবহৃত হয়।

বেকম্যান থার্মোমিটার — এক প্রকার তাপমাত্রা যন্ত্র; যার সাহায্যে উষ্ণতার অতি সামান্য পরিবর্তনও মাপা যায়। এ-রকম থার্মোমিটারে ↑ পারদ-নলের নিম্নস্থ গোলকের পারদ প্রয়োজন মত উপরের দিকে সংলগ্ন আর একটা কাঁচ-গোলকে স্থানান্ত-

রিত করবার ব্যবস্থা থাকে। এভাবে গোলকের অভ্যন্তরস্থ পারদের পরিমাণ সহজেই কমানো বাড়ানো চলে। এর ফলে বিভিন্ন উষ্ণতায় পারদের আয়তনের সামান্য হ্রাস-বৃদ্ধি মাপা যায়। এ-থার্মোমিটারের গায়ে মাত্র 6 বা 7 ডিগ্রি পরিমিত স্কেলের দাগ কাটা থাকে, আর তার প্রত্যেক ডিগ্রিকে এক শত ভাগে ভাগ করা থাকে। এ-জগ্রে ডিগ্রির শতাংশও এ-দিয়ে মাপা সম্ভব হয়।

বেকারেল, অ্যাণ্টোইন হেনরি — ফরাসী পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম ১৮৫২ খৃঃ, মৃত্যু 1908 খৃঃ। ইউরেনিয়াম ↑ ধাতু সম্পর্কে গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা, বিভিন্ন তেজঃ-কণিকার রশ্মি (রেডিও এনার্জি-রে) আবিষ্কারে সবিশেষ ব্যাতি অর্জন। 1903 খৃষ্টাব্দে কুরি-দম্পতির সঙ্গে যুগ্মভাবে পদার্থ-বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ।

বেকিং পাউডার — সোডিয়াম বাইকার্বনেটের ($NaHCO_3$) সঙ্গে টার্টারিক অ্যাসিড ↑, বা 'ক্রিম অব টার্টার' ↑ মিশিয়ে বেকিং পাউডার তৈরি হয়। জলে দিলে বা উত্তপ্ত করলে এ-থেকে কার্বন ডাইঅক্সাইড (CO_2) গ্যাস নির্গত হতে থাকে। পাউকাটি তৈরির জগ্রে ময়দার জল-মিশ্রিত নরম পিণ্ডের মধ্যে এই পাউডার মেশাবার ফলে কার্বন ডাইঅক্সাইড গ্যাস উৎপন্ন হয়; আর সেই গ্যাসের অসংখ্য বুদবুদ উঠে

ময়দার নরম পিণ্ডটা ছিদ্রবহুল হয়ে
ফেঁপে ফুলে ওঠে।

বেকিং সোডা—‘বেকিং পাউডার’ ↑
তৈরি করার জন্তেই প্রধানতঃ
প্রয়োজন হয়ে থাকে বলে ‘সোডিয়াম
বাইকার্বনেট’ সন্টকে (NaHCO_3)
‘বেকিং সোডা’ বলা হয়। সোডিয়াম
কার্বনেট হলো ‘ওয়াসিং সোডা’।

বেঞ্জল — অপরিপুষ্ট বেঞ্জিনের ↑
ব্যবহারিক নাম। মোটর স্পিরিট
হিসেবে ব্যবহৃত হয়। একে অনেক
সময় বেঞ্জোল-ও বলে।

বেঞ্জাইল — প্যারামিন ↑ শ্রেণীর
বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের ↑ সংমিশ্রণ;
উদ্যায়ী তরল পদার্থ। খনিজ পেট্রো-
লিয়াম ↑ থেকে পাওয়া যায়। তৈল
ও চর্বি জাতীয় পদার্থ এতে সবিশেষ
দ্রবীভূত হয় বলে এ-দিয়ে গরম
কাপড়-চোপড় পরিষ্কার (ড্রাই-ওয়াশ)
করা হয়। বিশেষ বিশেষ ক্ষেত্রে
দ্রাবক পদার্থ হিসেবেও অনেক সময়
ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

বেঞ্জিন — বর্ণহীন তরল একটা
হাইড্রোকার্বন, C_6H_6 ; কয়লার
‘ডেস্ট্রাক্টিভ ডিস্টিলেশন’ ↑ প্রক্রিয়ায়
প্রাপ্ত আলকাতরা বা কোল-টার
থেকে পাওয়া যায়। অত্যন্ত দাহ ও
উদ্যায়ী পদার্থ; সহজেই বাষ্পাকারে
উবে যায়। অপরিপুষ্ট অবস্থায়
পদার্থটাকে বেঞ্জল-ও বলা হয়। তৈল
ও চর্বি জাতীয় পদার্থ বেঞ্জাইলের ↑
মত বেঞ্জিনেও অতি দ্রুত দ্রবীভূত

হয়। সাধারণভাবে অতি উৎকৃষ্ট
একটা দ্রাবক পদার্থ। মোটরগাড়ীর
জ্বালানি তেল হিসেবেও বেঞ্জিনের
ব্যবহার আছে।

বেঞ্জিড্রিন — মস্তিষ্কের স্নায়ু-কেন্দ্র-
গুলির উদ্বেজক একটি তরল ঔষধের
ব্যবহারিক নাম। এই তরল পদার্থটি
নাসারন্ধ্রে টেনে নিলে নাকের
রক্তবহা নলিকাগুলি সংকুচিত হয়ে
‘নাসা-রোগ’ উপশম হয়। কখন
কখন সর্দিতেও ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

বেঞ্জোইক অ্যাসিড — একটা
তরল ফ্যাটি ↑ অ্যাসিড; রাসায়নিক
ফর্মুলা, $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$; এই তরল
বর্ণহীন পদার্থটা মাখিয়ে ফল সং-
রক্ষণের কাজে অনেক সময় ব্যবহৃত
হয়ে থাকে। ঔষধ হিসেবেও এর
কিছু কিছু ব্যবহার আছে।

বেণ্টো না ই ট — এক প্রকার
মৃত্তিকা, দেখতে সাদা। এর মধ্যে
জল দিলে ফুলে ওঠে এবং জেলির ↑
মত হয়ে পড়ে। পদার্থটা কাগজ-
শিল্পে ও রং (পেইন্ট) তৈরির
কাজে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। পদার্থটা
পেট্রল ↑ বিষাক্ত-করণেও লাগে।

বের্রাইল — বেরিলিয়াম অ্যালু-
মিনিয়াম সিলিকেট, $3\text{BeO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot$
 6SiO_2 ; খনিজ পদার্থ। এই খনিজ
থেকেই সাধারণতঃ বেরিলিয়াম ↑
ধাতু নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

বেরিয়াস — মৌলিক ধাতব পদার্থ;
সাংকেতিক চিহ্ন Ba; পারমাণবিক

ওজন 137.36, পারমাণবিক সংখ্যা 56; রৌপ্যের মত সাদা, কিন্তু নরম ধাতু। বায়ুর সংস্পর্শে অক্সাইডে পরিণত হয়ে এর উপরে একটা আবরণ পড়ে যায়। খনিজ বেরিয়াম-সালফেট (ব্যারাইটস্ ↑), $BaSO_4$, এবং কার্বনেট, $BaCO_3$, থেকে ধাতুটা নিষ্কাশিত হয়। এর সন্ট-গুলো দেখতে ক্যালসিয়াম সন্টের অনুরূপ, কিন্তু বিষাক্ত। বিভিন্ন বেরিয়াম সন্ট ভানিস ↑ রং তৈরি, কাঁচ শিল্প ও আতস-বাজী তৈরির জগ্রে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

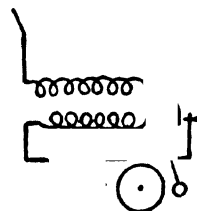
বেরিয়াম মিল—পাকস্থলী ও অন্ত্রের 'এক্স-রে' আলোকচিত্র তোলবার আগে অনেক সময় রোগীকে এ-জিনিফট খাওয়ানো হয়। সামান্য বেরিয়াম সাল্ফেট (বেরাইটিস ↑) জলে মিশিয়ে জিনিফট তৈরি করা হয়। পাকস্থলী ও অন্ত্রে এর উপস্থিতির ফলে এক্স-রশ্মির প্রতিফলন সুস্পষ্ট হয়ে ওঠে।

বেরিলিয়াম—একটি মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Be; পারমাণবিক ওজন 9.013, পারমাণবিক সংখ্যা 4; সাদা স্ফটিক ধাতব পদার্থ। পদার্থটা 'গ্লুসিনিয়াম' নামেও পরিচিত। বেরাইল ↑ নামক খনিজ পদার্থ থেকে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় পাওয়া যায়। অ্যালুমিনিয়ামের চেয়েও হালকা ও শক্ত ধাতু। তাপ, লোহা প্রভৃতির

সঙ্গে বিভিন্ন অল্পপাতে মিশিয়ে বিভিন্ন সংকর-ধাতু তৈরি হয়ে থাকে। ইম্পাত ও বেরিলিয়ামের সংকর ধাতু দিয়ে ঘড়ির হেয়ার-স্প্রিং তৈরি করা হয়। 'অ্যাটমিক পাইল' ↑ যন্ত্রে 'নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশন' ↑ মন্দীভূত করবার জগ্রেও ব্যবহৃত হয়।

বেল (ইলেক্ট্রিক)—বৈদ্যুতিক ঘণ্টা; মূলত: তড়িৎ-চুম্বকীয় শক্তির প্রভাবে ঘণ্টা-ধ্বনি সৃষ্টি করবার এক রকম যন্ত্র বিশেষ। সুইচ টিপলে একটা ছোট ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটের ↑ তড়িৎ-চক্র সম্পূর্ণ হয়; সঙ্গে সঙ্গে তড়িৎ প্রবাহের ফলে ওই ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটের

ঘাটায়
||—



আকর্ষণে ইলেক্ট্রিক বেল নিকটস্থ কাঁচা লোহার একটা পাত আকৃষ্ট হলেই তড়িৎ চক্রটা বিচ্ছিন্ন হয়ে তড়িৎপ্রবাহ বন্ধ হয়ে যায়; আর সঙ্গে সঙ্গে ওই চৌম্বকশক্তিও লোপ পায়। চুম্বকীয় আকর্ষণের অভাবে লোহার পাতখানা যথাস্থানে এসে তড়িৎচক্র আবার সম্পূর্ণ করে। কাজেই তড়িৎ-প্রবাহের ফলে আবার

চুম্বকীয় শক্তি জন্মায় ও লোহার পাতখানা আকৃষ্ট হয়। এভাবে পাতখানা মুহুমুহু এদিক ওদিকে নড়তে থাকে। এর ফলে পাতখানার গায়ে সংলগ্ন ছোট একটা হাতুড়ি সঙ্গে সঙ্গে একটা ধাতব পাতের (ঘণ্টার) গায়ে পর্যায়ক্রমে আঘাত করে শব্দ সৃষ্টি করতে থাকে। যতক্ষণ স্ফিচ টিপে তড়িৎ-প্রবাহ অক্ষুণ্ণ রাখা যায় ততক্ষণ ওই ঘণ্টাধ্বনি চলতে থাকে।

বেল মেটাল — তামা ও টিনের বিশেষ একটা সংকর ধাতু; এর মধ্যে তামার ভাগ 60% থেকে 85% পর্যন্ত থাকতে পারে। সামান্য আঘাতে অধিকতর স্পন্দিত হয়ে ভাল শব্দ উৎপাদন করে বলে সাধারণতঃ এ দিয়েই ঘণ্টা তৈরি হয়। বাংলায় এই সংকর ধাতুকে ‘কঁসা’ বলে।

বেলোমিটার — অতি সামান্য উষ্ণতা পরিমাপের জগ্রে ব্যবহৃত এক বিশেষ বৈদ্যুতিক প্রক্রিয়ার থার্মোমিটার ↑ যন্ত্র। উষ্ণতার অতি সূক্ষ্ম হ্রাস-বৃদ্ধিতে এ-যন্ত্রের বৈদ্যুতিক তারে প্রবাহিত তড়িৎ-প্রবাহের পথে যে সূক্ষ্ম বাধার (রেজিস্টেন্স ↑) সৃষ্টি হয় তার পরিমাণ এতে নিরূপণ করা যায় এবং তা থেকে হিসাব করে উষ্ণতার পরিমাণ জানা যায়। এ-যন্ত্র বস্তুতঃ তাপ-রশ্মির (রেডিয়্যান্ট রে ↑) শক্তি শাপতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

বেস — সাধারণতঃ যে-সব ধাতব যৌগিকের সঙ্গে অ্যাসিডের রাসায়-

নিক ক্রিয়ার ফলে বিভিন্ন সল্ট ও জল উৎপন্ন হয় তাদের বলে ‘বেস’, যেমন CuO (কপার অক্সাইড) + H_2SO_4 (সালফিউরিক অ্যাসিড) = CuSO_4 (কপার সালফেট, সল্ট) + H_2O (জল)। অতএব এখানে কপার-অক্সাইড হলো ‘বেস’। সাধারণতঃ বিভিন্ন ধাতব অক্সাইড ও হাইড্রক্সাইডগুলোই ‘বেস’ বলে পরিচিত।

বেস মেটাল — নিকৃষ্ট ধাতু। লোহা, তামা, সোনা, দস্তা প্রভৃতি ধাতু সাধারণ অ্যাসিডে গলে, মরচে ধরে কালো হয়ে যায়; এজগ্রে এ-গুলোকে বলে নিকৃষ্ট ধাতু, বা ‘বেস মেটাল’। সোনা, রূপা, প্ল্যাটিনাম প্রভৃতি ধাতু সাধারণ কোন অ্যাসিডে গলে না, মরচেও ধরে না, সচরাচর সর্বদাই উজ্জল থাকে। এজগ্রে এ-সব ধাতুকে বলা হয় ‘নোবল মেটাল’ ↑ বা সন্ধান্ত ধাতু।

বেসিক ডাই — যে-সব জৈব রাসায়নিক পদার্থের জলীয় দ্রবে ডুবিয়ে বস্তাদি (কোন মরড্যান্ট ↑ ব্যতিরেকেই) সরাসরি রঞ্জিত করা যায়। যুহ হাইড্রোক্সিক অ্যাসিডের সাহায্যে এরূপ অ্যালকালি ধর্মী ↑ রঞ্জকদ্রব্য দিয়ে সূতা, উল প্রভৃতিতে পাকানুং করা যেতে পারে। এ দিয়ে কাপড় ছাপাও হয়।

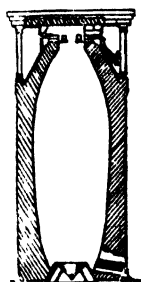
বেসিক সল্ট — যে-সব সল্টের মধ্যে বেসিক ব্যাডিক্যাল ↑ আংশিকভাবে

মিশ্রিত অবস্থায় থেকে যায়। এগুলো অ্যানিড-সন্টের \uparrow মত অসম্পূর্ণ সন্টের পযায়ভুক্ত। বেসিক (বেস \uparrow) পদার্থের সঙ্গে অ্যানিডের রাসায়নিক ক্রিয়া সম্পূর্ণ না হয়ে অর্ধ-গঠিত অবস্থায় উৎপন্ন সন্টের সঙ্গে (অক্সাইড বা হাইড্রক্সাইড \uparrow) বেস-টির কত কাংশ যদি মিশ্রিত থেকে যায়, তাহলে এরূপ বেসিক সন্ট উৎপন্ন হয়ে থাকে; যেমন — ‘বেসিক লেড কার্বনেট’, $2 \text{PbCO}_3, \text{Pb(OH)}$; যাকে সাধারণতঃ বলে ‘হোয়াইট লেড’ \uparrow ।

বেসিক গ্লাগ — খনিজ লৌহ থেকে ইস্পাত তৈরির বিভিন্ন প্রক্রিয়ায় গলিত তরল লোহার উপরে নানা রকম লৌহের পদার্থের যে-সব গাদ উৎপন্ন হয়। পদার্থটা মোটামুটি হলো লাইম \uparrow , ফসফরাস, সিলিকা \uparrow প্রভৃতির বিভিন্ন অবিভক্ত সন্টের সংমিশ্রণ। সাধারণতঃ এর মধ্যে টেটাক্যালসিয়াম ফসফেট ($\text{Ca}_4\text{P}_2\text{O}_8$), ক্যালসিয়াম সিলিকেট (CaSiO_3), লাইম (CaO), ফেরিক অক্সাইড (Fe_2O_3) বিভিন্ন অল্পপাতে মিশ্রিত থাকে। ফসফরাস ও ক্যালসিয়াম থাকার জন্তে এরূপ ‘বেসিক গ্লাগ’ উৎকৃষ্ট অজৈব সার হিসেবে জমিতে দেওয়া হয়।

বেসিমার প্রোসেস — অবিভক্ত ঢালাই লোহা (কাষ্ট আয়রন \uparrow) থেকে ইস্পাত তৈরি করার একটা

প্রণালী। প্রথমতঃ ব্ল্যাস্ট ফার্নেসে \uparrow লোহা গলানো হয়; পরে ওই গলিত লোহা ‘বেসিমার কনভার্টার’ নামক একটা পাত্রে স্থানান্তরিত করা হয়। এই বেসিমার কনভার্টার হলো



একটা ডিম্বাকার প্রকাণ্ড পাত্র যার তলদেশে ছিদ্রপথ থাকে। এই ছিদ্রপথে তরল লোহার মধ্যে সজোরে বায়ু প্রবেশ করানো হয়। এর ফলে

বেসিমার কনভার্টার লোহার ময়লা সব অক্সিজাইড \uparrow হয়ে পুড়ে যায়; উপরে গাদ ভেসে ওঠে। এর পরে নিচের ওই বিশুদ্ধ গলিত লোহায় স্পিজেল \uparrow (লোহা, ম্যাঙ্গানিজ ও কার্বনের একটা বিশেষ সংকর ধাতু) পরিমাণ অনুযায়ী মিশিয়ে প্রয়োজনীয় শ্রেণীর ইস্পাত তৈরি করা হয়। লোহার সঙ্গে মিশ্রিত কার্বনের পরিমাণের উপরই ইস্পাতের বৈশিষ্ট্য ও গুণাগুণ নির্ভর করে (সিল \uparrow)।

বোন অয়েল — জীব-জন্তুর হাড় থেকে ‘ডেস্ট্রাক্টিভ ডিস্টিলেশন’ \uparrow প্রক্রিয়ায় যে তৈলাক্ত মিশ্র পদার্থ নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। অত্যন্ত কালো ও ঘন তরল পদার্থ, বিশেষ দুর্গন্ধযুক্ত। এ থেকেই পাইরিডিন \uparrow পাওয়া যায়। এই বোন-অয়েলকে আবার ‘ভিপেলস্ অয়েল’-ও বলে।

বোন্‌র্যাক — জীব-জন্তুর হাড় ডে স্ট্রা ক্টি ডি স্টিলে সন ↑ প্রক্রিয়ায় পুড়িয়ে যে বিশেষ বিষাক্ত কয়লা (কার্বন) পাওয়া যায়। একে অ্যা নি ম্যা ল চারকোল ↑, আবার অনেক সময় ‘বোন্‌-চার’ও বলা হয়।
বোর, নিল্‌স — ডেনমার্কের পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1885 খৃষ্টাব্দ, অত্যাঁপি (1961 খৃষ্টাব্দ) জীবিত। পরমাণুর আভ্যন্তরীণ গঠন-বিজ্ঞান নিরূপণের গবেষণায় ‘কোয়ান্টাম’বাদের ↑ সফল প্রয়োগ। দ্বিতীয় বিশ্বযুদ্ধের প্রাক্কালে জার্মানীতে পারমাণবিক শক্তির গবেষণায় অংশ গ্রহণ এবং গোপন তথ্যাদি সংগ্রহ করে আমেরিকায় পলায়ন। আমেরিকার বিজ্ঞানীদের সহযোগিতায় প্রথম পরমাণু-বোমা (অ্যাটম বম্ব ↑) তৈরি (1945 খৃঃ)। আমেরিকায় পরমাণু-শক্তি উৎপাদন প্রচেষ্টার গোড়া পত্তন।

বোরন — মৌলিক ধাতব পদার্থ, সাংকেতিক চিহ্ন B; পারমাণবিক ওজন 10.82. পারমাণবিক সংখ্যা 5; ধাতুটা পাংশুটে রংয়ের চূর্ণ, বা হল্‌দে ফটিকাকার পদার্থরূপে পাওয়া যায়। বোরাক্স ↑ ও বোরিক অ্যাসিড ↑ বোরনের যৌগিক পদার্থ। কাঠিগ্র বৃদ্ধির জন্তে বিশেষ শ্রেণীর ইম্পাতের সঙ্গে কখন কখন কিছু বোরন মিশ্রিত করা হয়।

বোরিক অ্যাসিড — সাদা দ্রুত ফটিকাকার পদার্থ, H_3BO_3 ; জলে

দ্রবণীয়। একে আবার বোর্যাসিক অ্যাসিড-ও বলা হয়। আয়নায়িত্ব অঞ্চলে স্বাভাবিক অবস্থায় পাওয়া যায়। সাধারণতঃ খনিজ বোরাক্স ↑ থেকেই প্রচুর পরিমাণে বোরিক অ্যাসিড তৈরি হয়ে থাকে। যুত্‌ অ্যাসিটসেপ্টিক ↑ পদার্থ হিসেবে এর যথেষ্ট ব্যবহার আছে।

বোরাক্স — সোডিয়াম পাইরো-বোরেট, $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ। পৃথিবীর নানা স্থানে স্বাভাবিক অবস্থায় পাওয়া যায়। বাংলায় একে বলে ‘সোহাগা’। উত্তাপে এর জলীয় অংশ চলে গিয়ে কাঁচের মত স্বচ্ছ কঠিন পদার্থের সৃষ্টি হয়। কাঁচ-শিল্পে, অগ্নি-নিরোধক পদার্থ তৈরি করতে ও সোল্ডারিং-এর ↑ কাজে ব্যবহৃত হয়। যুত্‌ অ্যাসিটসেপ্টিক ↑ পদার্থ হিসেবেও এর ব্যবহার আছে।

বোর্যাসিক অ্যাসিড — বোরিক অ্যাসিড ↑।

ব্যাট্টেরিয়া — বিশেষ এক শ্রেণীর আণুবীক্ষণিক জীবাণু; এক-কোষী প্রোটোপ্লাজ্‌ম ↑ বিশেষ। মাইক্রোব ↑, জার্ম, ব্যাসিলি ↑ প্রভৃতি সবই ব্যাট্টেরিয়া জাতীয়। আপন দেহ ভেঙ্গে ভেঙ্গে (ফিসন ↑) এরা দ্রুত বংশ বৃদ্ধি করে; একটা ব্যাট্টেরিয়া থেকে 24 ঘণ্টায় এভাবে দেড় কোটি পর্যন্ত ব্যাট্টেরিয়া সৃষ্টি হতে পারে। বিভিন্ন আকারের ব্যাট্টেরিয়

আবার বিভিন্ন নামে পরিচিত : গোলাকার চ্যাপ্টাগুলো কক্সাই, কাঠির মত লম্বাগুলো ব্যাসিলি, ইত্যাদি। বিভিন্ন ব্যাক্টেরিয়ার প্রভাবে ভীষ-দেহে বিভিন্ন সংক্রামক রোগের সৃষ্টি হয়; কিন্তু সব জীবাণুই রোগ সৃষ্টি করে না। অনেক উপকারী ব্যাক্টেরিয়াও আছে। মাটির মধ্যে নানা রকম ব্যাক্টেরিয়া থাকে, যার প্রভাবে উদ্ভদের গ্রহণ-উপযোগী বিভিন্ন নাইট্রেট ↑ সল্ট উৎপন্ন হয় (নাইট্রোজেন সাইক্ল ↑)। জলে, স্থলে, অস্তরীক্ষে পৃথিবীর সর্বত্রই আমাদের দৃষ্টির অস্তরালে বিভিন্ন রকম ব্যাক্টেরিয়া রয়েছে।

ব্যাক্টেরিয়াইড — যে-সব রাসায়নিক পদার্থ বিভিন্ন রোগ-জীবাণু (ব্যাক্টেরিয়া ↑) ধ্বংস করে। জীবাণু-ঘটিত রোগে জীবাণুদের ধ্বংস, বা তাদের বংশবৃদ্ধি রোধ করবার জগ্রে যে সব ঔষধ ব্যবহৃত হয়।

ব্যাকট্রিয়োকাজ — রোগ-জীবাণু (ব্যা ক টি রি য়া ↑) ধ্বংসকারী বিশেষ ভাইরাস ↑; অতি সূক্ষ্ম আণুবীক্ষণিক জৈব পদার্থ (কাজ ↑)।

ব্যাকেলাইট — বিশেষ এক শ্রেণীর প্রাণিক ↑ জাতীয় পদার্থের ব্যবহারিক নাম। এর আবিষ্কারক বিজ্ঞানী বেকল্যাণ্ডের ↑ নামানুসারে পদার্থটির এই নাম দেওয়া হয়েছে। ফিনল ↑ ও ফর্ম্যালডিহাইডের ↑ মিলনে উৎপন্ন এক রকম রাসায়নিক পদার্থ

একটা পলিমার ↑। বিশেষ এক শ্রেণীর থার্মোসেট ↑ প্রাণিক।

ব্যাচিলাস্ — কাঠির মত লম্বা আকৃতি-বিশিষ্ট ব্যাক্টেরিয়া ↑



ব্যাচিলাস্
(বহুগুণ বহিতাকার)

বিশেষ নাম। এদের অতি-সূক্ষ্ম লম্বা দেহ কোন বিশেষ জীবাণুর ক্ষেত্রে বক্রও হতে পারে; পেছনে থাকে চুলের মত কয়েকটি লেজ।

কলেরার ব্যাসিলাসগুলো কমার মত বাকা। শব্দটার বহুবচনে হয় 'ব্যাচিলি'।

ব্যাটারি — বৈদ্যুতিক শক্তি-উৎপাদক এক রকম যন্ত্র বিশেষ। ২ কাধিক প্রাইমারি ↑, বা সেকেন্ডারি সেল ↑ শ্রেণীবদ্ধভাবে বা সমান্তরাল করে সাজিয়ে ব্যাটারি তৈরি হয়। সেলগুলো শ্রেণীবদ্ধভাবে (অর্থাৎ পর পর সিরিজে সংলগ্ন) রাখলে ইলেকট্রোমোটিভ ফোর্স ↑ বেড়ে যায়; সমান্তরালভাবে (অর্থাৎ প্যারালাল কানেক্সনে) সাজানো সেলের ব্যাটারি থেকে বেশি সময়ের জগ্রে তড়িৎপ্রবাহ পাওয়া যায়। সাধারণতঃ ড্রাই-ব্যাটারি ↑ গুলো লেক্‌ক্যালান ↑ সেলে তৈরি হয়ে থাকে।

ব্যাথোক্ষিয়ার — যে সূদৃঢ় লৌহ-আধারে করে ডুবুরীরা সমুদ্রের গভীরে নামে; জলের গভীরতা-জনিত প্রচণ্ড চাপ সহ্য করতে পারে

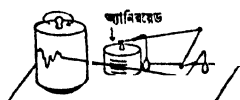
এমন ধাতুনির্মিত আধার। 'ব্যাথো' মানে গভীরতা সঞ্চয়ী।

ব্যাটিং, স্থার ত্রৈভারিক গ্রাণ্ট — ক্যানাডা রাজ্যের রাণায়নিক ও জীব-বিজ্ঞানী; জন্ম 1868 খৃঃ, মৃত্যু 1941 খৃঃ। ডায়বিটিস ↑ বা বহুমূত্র রোগের স্থবিখ্যাত ঔষধ ইনসুলিন ↑ আবিষ্কারে প্রসিদ্ধি; 1923 খৃষ্টাব্দে নোবেল পুরস্কার লাভ।

ব্যা রা ই টা — খনিজ বেরিয়াম অক্সাইড, BaO ; বিভিন্ন স্থানে সাদা চূর্ণ আকারে পাওয়া যায়।

ব্যারাইটিস — খনিজ বেরিয়াম সালফেট, $BaSO_4$; ভারী সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ। সাধারণতঃ মীসার সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় পাওয়া যায়। জলে দ্রবণীয় নয়; তেলে মিশিয়ে এর চূর্ণ দিয়ে সাদা পেইন্ট তৈরি হয়। সাধারণতঃ এই খনিজ থেকেই বেরিয়াম ↑ ধাতু নিকশিত হয়ে থাকে। জিনিসটা কখন কখন **হেভিস্পার** নামেও পরিচিত।

ব্যারোগ্রাফ — আবহাওয়া-সঞ্চয়ী পরীক্ষাদিতে ব্যবহৃত এক রকম বিশেষ চাপমান-যন্ত্র। এর সাহায্যে



অ্যানেরয়েড ব্যারোমিটার

বিভিন্ন সময়ে বায়ুমণ্ডলীয় চাপের পরিবর্তন স্বয়ংক্রিয় ব্যবস্থায় কাগজের উপরে রেখাপাতের সাহায্যে

নির্ধারিত হয়ে থাকে। প্রধানতঃ একটা 'অ্যানিরয়েড ব্যারোমিটার' ↑ নিয়েই যন্ত্রটা গঠিত হয়; বাইরের বায়বীয় চাপের তারতম্যানুসারে এর গাত্র-সংলগ্ন একটা কাঁটা উচু-নীচু হয়ে কাগজের উপরে চাপ-নির্দেশক রেখাপাত করতে থাকে।

ব্যারোমিটার — বায়ু-চাপমান যন্ত্র। সাধারণ চাপমান-যন্ত্রে থাকে একমুখ বদ্ধ একটা কাঁচনল, মোটামুটি 36" ইঞ্চি লম্বা। পারা (মার্কারি ↑) ভর্তি করে নিয়ে এর খোলা মুখটা অগ্ন একটা পারা-ভর্তি পাত্রে মধ্যে ডুবিয়ে খাড়াভাবে রাখা হয়। মোটামুটি এ-রকম ব্যারোমিটারকে বলে 'মার্কারি ব্যারোমিটার'। কাঁচ-নলের মধ্যে পারা-স্তম্ভ কিছু নেমে গিয়ে এক স্থানে স্থির হয়ে যায়। উপরে যে বায়ুশূন্য স্থানের সৃষ্টি হয়, তাকে **টরিসেলিয়ান ভ্যাকুয়াম** ↑ বলে। কাঁচনলের মধ্যস্থিত পারা-



ব্যারোমিটার

স্তম্ভের উচ্চতা যে পে বায়ুমণ্ডলীয় চাপ নির্ধারিত হয়। এর কারণ, এই পারা-স্তম্ভের ওজনের সমান হবে বায়ুমণ্ডলের চাপ; যেহেতু নিচের খোলা পাত্রের পারার উপরে বায়ুর যে চাপ পড়ে নলের পারাস্তম্ভের ওজন স্বভাবতঃই তার সমান হবে। পারা-ভর্তি এরূপ লম্বা নল অত

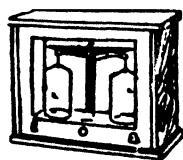
পাত্রে প্যারার মধ্যে উলটে না ধরে একটা বাকানো নলে পারা নিলেও বস্তুতঃ একই কাজ হয়। সাধারণ আবহাওয়ায় বায়ুর চাপ প্রতি বর্গ ইঞ্চিতে 30", বা 75 সেন্টিমিটার পারা-স্তম্ভের ওজনের সমান হয়ে থাকে। এক বর্গ ইঞ্চি স্থানের উপর বায়ুর চাপ সাধারণতঃ 15 পাউণ্ড, অর্থাৎ প্রায় 7½ সের। ভূ-পৃষ্ঠের বিভিন্ন স্থানে বিভিন্ন উচ্চতায় ও বিভিন্ন উষ্ণতায় বায়ুমণ্ডলের এই চাপের তারতম্য ঘটে। (বয়েলিং পয়েন্ট ↑)। এ ছাড়া বায়ুর চাপ নির্ধারণের জগ্গে আনিরয়েড ↑ প্রভৃতি নানা রকম ব্যারোমিটারও ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ব্যারিস্ফিয়ার — পৃথিবীর কেন্দ্রে সর্বাধিক ভারী যে গলিত ধাতব পিণ্ড আছে বলে অনুমান করা হয়। শিলাস্তরের চেয়েও ভারী বলে এই কেন্দ্রীয় ধাতু-পিণ্ড নিচে রয়েছে এবং তার উপরে শিলা-স্তরের গোলক (লিথোস্ফিয়ার ↑) গঠিত হয়েছে।

ব্যালসাম — রজন (রেজিন ↑) জাতীয় উদ্ভিজ্জ স্ফঙ্গীয় আঠালো পদার্থ। সাধারণতঃ উদ্যায়ী সব উদ্ভিজ্জ তৈলকেও ব্যালসাম বলে। (ক্যানাডা ব্যালসাম ↑)।

ব্যালাল — পরিমাপক যন্ত্র। অতি সূক্ষ্ম পরিমাপ-যন্ত্রকে বলে 'কেমিক্যাল ব্যালাল'। এক গ্র্যামের ↑ দশ হাজার ভাগের এক ভাগ পর্যন্ত

এতে মাপা চলে; কোন কোন ব্যালালে আরও সূক্ষ্ম মাপ সম্ভব হয়। বৈজ্ঞানিক পরীক্ষাগারে এরূপ ব্যালাল ব্যবহৃত হয়ে থাকে। যন্ত্রটা একটা কাঁচের বাক্সের মধ্যে বস্কিত হয়, যাতে বাইরের বায়ুপ্রবাহে



ওজনের কোন ব্যাঘাত না ঘটে। অতি সূক্ষ্ম ও নিখুঁত ওজনের জগ্গে

কেমিক্যাল ব্যালাল এতে নানা রকম যান্ত্রিক ব্যবস্থাদি থাকে। এর লিভার ↑ দণ্ডটার ঠিক মধ্যস্থলে সংলগ্ন থাকে অ্যাগেট ↑ প্রান্তরে নির্মিত একটা ত্রিকোণ; সেটা আবাব অ্যাগেট-নির্মিত একটা স্থির সমতলের উপর বসানো থাকে। সাধারণ কেমিক্যাল ব্যালালের একটা মোটামুটি চিত্র দেওয়া হলো।

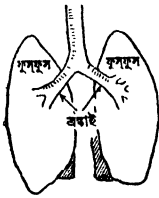
ব্যালুনিওথেরাপি — রোগীকে উষ্ণ বা ঠাণ্ডা জলে নানাভাবে স্নান করিয়ে বিশেষ বিশেষ রোগের এক রকম চিকিৎসা-পদ্ধতি (হাইড্রোপেথি ↑)। ব্যালুনিও মানে 'স্নান' বা স্নান সঞ্চয়ী।

ব্যালাস্ট — খালি বা অল্প বোঝাই জাহাজকে সমুদ্র-তরঙ্গের আন্দোলনে স্থির রাখবার জগ্গে প্রস্তরাদি ঘেঁসব ভারী জিনিস বোঝাই করা হয়।

ব্যালাষ্টিক্স — বন্দুক, কামান

প্রভৃতি আগ্নেয়াস্ত্রের কার্যকারিতা (ভিতরে গ্যাসের চাপ কতটা হবে, গোলাগোলি কত জোরে, কত দূরে নিক্ষিপ্ত হবে ইত্যাদি) সম্পর্কীয় বিজ্ঞান। পরীক্ষামূলকভাবে নিক্ষিপ্ত গোলায় শক্তি পরীক্ষার জন্তে যে ঝুলানো কাঠখণ্ডের উপরে গোলা-গোলি ছোড়া হয় তাকে বলে **ব্যালাস্টিক পেণ্ডুলাম**।

ব্রহ্মাই — শ্বাস-নলের যে শাখাছুটি দুই ফুসফুসে প্রবেশ করেছে। এদের



'ব্রহ্মাই' নলদ্বয়

স্বাভাবিক ও প্রদাহ জনিত রোগকে বলে **ব্রহ্মাইটিস**। ব্রহ্মাই থেকে যে সব স্রব নল দুই ফুসফুসে ছড়িয়ে গেছে তা দেব

বলে **ব্রঙ্কিওলস**।

ব্রহ্মাইটিস ডিজিজ — মূত্রাধার বা কিডনির ↑ প্রদাহ-রোগ বিশেষ।

ব্রহ্মাইনোকাইটা — মসৃণ জাতীয় উদ্ভিদ শ্রেণী; শৈবাল জাতীয় যে-সব উদ্ভিদ স্পোরের ↑ সাহায্যে বংশবৃদ্ধি করে তাদের সাধারণ নাম।

ব্রাস — পিতল; প্রধানত: তামা ও দস্তার সংমিশ্রণে উৎপন্ন সংকর ধাতু। অল্পপাত ও উপাদানের ভারতম্যে বিভিন্ন শ্রেণীর 'ব্রাস' বা পিতল তৈরি হয়ে থাকে।

ব্রক্সিং — বিশেষ ধরণের পচন ক্রিয়া, বা 'গেজে যাওয়া'। এই প্রক্রিয়ার

সাহায্যে বিয়ার (মদ) প্রস্তুত হয়। বার্লি প্রভৃতি শেতসার জাতীয় পদার্থের চূর্ণ (মসৃণ) জল-মিশ্রিত করে রাখলে কয়েক দিনের মধ্যেই গেজে গিয়ে তার শেতসার মন্টোসে ↑ রূপান্তরিত হয়। মিষ্ট স্বাদযুক্ত ওই তরল পদার্থ ফুটিয়ে ঠাণ্ডা করে ছেঁকে নিলে যে পরিস্রুত তরল পদার্থ পাওয়া যায়, তাতে ঈষ্ট ↑ দিয়ে পুনরায় গাঁজিয়ে নিলে 'বিয়ার' তৈরি হয়। এই প্রক্রিয়াকে 'ব্রক্সিং' বলে।

ব্রোমিন — মৌলিক পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Br; পারমাণবিক ওজন 79.916, পারমাণবিক সংখ্যা 35; গাঢ় লাল উদ্বায়ী তরল পদার্থ, শ্বাসরোধকারী তীব্র গন্ধ-বিশিষ্ট। হ্যালোজেন ↑ শ্রেণীর রাসায়নিক পদার্থ। হাইড্রোজেনের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনে হাইড্রোব্রোমিক ↑ অ্যাসিড তৈরি হয়। এর বিভিন্ন সল্টকে ব্রোমাইড ↑ বলে। ঔষধ হিসেবে ও ফটোগ্রাফির ↑ কাজে যথেষ্ট দরকার হয়। ম্যাগনেসিয়াম ব্রোমাইড ও বিভিন্ন সামুদ্রিক উদ্ভিদ ও জীবদেহ থেকে বিভিন্ন উপায়ে ব্রোমিন পাওয়া যায়।

ব্রোমাইড — হাইড্রোব্রোমিক অ্যাসিড (HBr) একটা বাইনারি কম্পাউণ্ড, বা হাইড্রোজেন ও ব্রোমিনের রাসায়নিক মিলনে গঠিত একটি অ্যাসিড। এই হাইড্রোব্রোমিক অ্যাসিডের বিভিন্ন সল্ট

হলো ব্রোমাইড; যেমন — পটা-
সিয়াম ব্রোমাইড, KBr , ঔষধ
হিসেবে ব্যবহৃত হয়; সিলভার
ব্রোমাইড, $AgBr$, একটি আলোক-
স্পর্শ-কাতর বা সাঁয়নিক পদার্থ,
ফটোগ্রাফির কাজে অত্যাবশ্যক।

ব্রোমাইড পেপার — সিলভার
ব্রোমাইড, $AgBr$, সল্ট মাথানো
এক রকম কাগজ; যার উপরে
ফটোগ্রাফির \uparrow ছবি তোলা হয়।

ব্রোঞ্জ — টিন ও তামার সংমিশ্রণে
উৎপন্ন সংকর ধাতু। অবশ্য, টিন না
থাকলেও কোন কোন সংকর
ধাতুকে ব্রোঞ্জ বলা হয়; যেমন,
তামা ও অ্যালুমিনিয়ামের সংকর
ধাতুকে বলে ‘অ্যালুমিনিয়াম ব্রোঞ্জ’।

ব্রোঞ্জ এজ — যে যুগে মাহুষ
ব্রোঞ্জের উৎপাদন ও ব্যবহার আয়ত্ত
করেছে বলে প্রমাণ পাওয়া যায়;
অনেকটা সভ্য যুগ — আনুমানিক
খৃষ্টপূর্ব 2000 বছর পূর্বের যুগ।

ব্র্যাগ, স্যার উইলিয়াম — ব্রিটিশ
পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1862 খৃষ্টাব্দ,
মৃত্যু 1942 খৃষ্টাব্দ। পুত্র উইলিয়াম
লরেন্স ব্র্যাগ ও খ্যাতনামা পদার্থ-
বিজ্ঞানী! পুত্রের সহযোগিতায়
এক্স-রে \uparrow , রেডিও আকৃতিভিটি \uparrow ,
ক্লট্যালোলজি \uparrow প্রভৃতি বিভিন্ন
বিষয়ে গুরুত্বপূর্ণ তথ্যাদির আবিষ্কার।
পিতাপুত্র মিলিতভাবে 1915 খৃঃ
নোবেল পুরস্কার লাভ।

ব্রাহ্মি, টাইকো — ডেনমার্কবাসী

জ্যোতির্বিজ্ঞানী; জন্ম 1546 খৃষ্টাব্দ,
মৃত্যু 1601 খৃষ্টাব্দ। ‘কেসিওপিয়া’
নামক নতুন নক্ষত্র আবিষ্কার। সে-
যুগে উপযুক্ত যন্ত্রাদির অভাবেও গগন-
পর্ষবেক্ষণে অপূর্ব দক্ষতা ও নিভুল
গণনা; যার ভিত্তিতে পরবর্তীকালে
গ্যালিলিও \uparrow ও কেপ্‌লারের \uparrow
বিখ্যরহস্তের তথ্যাদির আবিষ্কার
সম্ভবপর হয়েছে।

বুটেনিয়া মেটাল — বিভিন্ন গঠনের
বিশেষ এক শ্রেণীর সংকর ধাতু।
এর মধ্যে প্রধানত: থাকে 80%
থেকে 90% টিন কিছু অ্যান্টিমনি
ও কপার (তামা); কখন কখন
সামান্য দস্তা এবং সীসাও মেশানো
হয়। রূপোর মত সাদা এই শ্রেণীর
সংকর ধাতু দিয়ে বিশেষত: চামচ,
চায়ের পাত্রাদি তৈরি করা হয়।

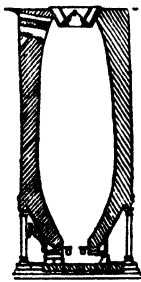
বুটিশ থার্ম্যাল ইউনিট — তাপের
একক বিশেষ; যে পরিমাণ তাপ-
শক্তির (হিট \uparrow) প্রয়োগে এক
পাউণ্ড জলের উষ্ণতা এক ডিগ্রি
ফারেনহাইট \uparrow বৃদ্ধি পায়।
ক্যালোরির \uparrow হিসেবে এর পরিমাণ
হলো 252 ক্যালোরি (থার্ম \uparrow)।

ব্ল্যাক অ্যাশ — লেব্ল্যাক \uparrow প্রণালীতে
যে অবিশুদ্ধ ও অপরিষ্কৃত সোডা,
 Na_2CO_3 , (সোডিয়াম কার্বনেট \uparrow)
পাওয়া যায়, তার বিশেষ নাম।

ব্ল্যাক লেড — গ্রাফাইট \uparrow ; একে
‘প্ল্যাংগো’-ও \uparrow বলা হয়। খনিজ
ফটিকাকার পদার্থ। রাসায়নিক

হিসেবে পদার্থটা কার্বনের একটা অ্যালোট্রোপ ↑ ; নরম ও কালো কঠিন পদার্থ, যা দিয়ে পেন্সিলের শিস তৈরি হয় (পেন্সিল লেড ↑)। যন্ত্রাদিতে ব্যবহারের জগ্রে এক বকম পিচ্ছিল তৈলাক্ত পদার্থ (লুব্রিকান্ট ↑) তৈরি করবার জগ্রেও পদার্থটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

গ্যাস্ট কার্বেস — অবিশুদ্ধ খনিজ লৌহ থেকে মোটামুটি বিশুদ্ধ লৌহ নিষ্কাশনের জগ্রে ব্যবহৃত এক বকম চুল্লি বিশেষ। ‘ফায়ার-ব্রিক’ ও ইম্পাতের চাদর দিয়ে একরূপ চুল্লি তৈরি হয়। ‘কন্ভার্টার’ পাত্রে লাইম-স্টোন ↑ (CaCO_3) ও কয়লার সঙ্গে খনিজ লৌহ মিশিয়ে এই চুল্লিতে প্রচণ্ড



‘কন্ভার্টার’

তাপে উত্তপ্ত করা হয়। নিচে র ছিদ্র পথে ওর মধ্যে পাম্প করে বায়ু-প্রবাহ প্রবেশ করানো হয়। এর ফলে কয়লা আংশিক ভাবে পুড়ে কার্বন-মনোক্সাইড, CO , গ্যাস উৎপন্ন হয়। ওই কার্বন মনোক্সাইড গ্যাস লৌহ-খনিজের আয়রন অক্সাইডকে রিডিউস ↑ করে বিশুদ্ধ লৌহায় রূপান্তরিত করে। উত্তাপের ফলে এদিকে আবার লাইম-স্টোন বিশ্লিষ্ট হয়ে লাইম (CaO) ও কার্বন

ডাইঅক্সাইড (CO_2) গ্যাস জন্মায়। এই লাইম ↑ লৌহ-খনিজের সঙ্গে মিশ্রিত বালি ও বিভিন্ন ময়লা নিয়ে তরল লৌহের উপরে গাদের (বেসিক স্লাগ ↑) আকারে পৃথক হয়ে পড়ে। ফার্গেসের তলদেশের ছিদ্রপথে তরল লৌহ বার করে নেওয়া হয়। এই লৌহাকেই ‘পিগ-আয়রন’ বা ‘কাষ্ট আয়রন’ ↑ বলে।

ব্লিচিং পাউডার — ‘ক্লোরাইড অব লাইম’; এক বকম সাদা চূর্ণ পদার্থ। প্রধানতঃ এর মধ্যে থাকে ক্যাল-সিয়াম অক্সিক্লোরাইড, CaOCl_2 । বিশেষ প্রক্রিয়ায় স্লেঙ্কড লাইম ↑, অর্থাৎ ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইডের [$\text{Ca}(\text{OH})_2$] মধ্যে ক্লোরিন ↑ গ্যাস অন্তঃপ্রবিষ্ট করে পদার্থটা তৈরি করা হয়। দুর্গন্ধ ও জীবাণু নাশ করবার জগ্রে ডিসিঙ্ফেক্ট্যান্ট ↑ হিসেবে ব্যবহৃত হয়। বস্তাদি বর্ণহীন সাদা ধব্ধবে করবার জগ্রেও এর বিশেষ ব্যবহার আছে। রঙীন জিনিসের জৈব বর্ণক পদার্থ এর রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে বর্ণহীন হয়ে যায়। মূলতঃ এটা অক্সিজেনজেনেটর ↑ কাজ করে থাকে। এই প্রক্রিয়াকে বলে ‘ব্লিচিং’ বা বর্ণহীন করা।

সু-ভিটিয়ল — কপার সালফেটের ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) বিশেষ নাম। ফটিকাকার নীল বর্ণের রাসায়নিক পদার্থ। একে ‘সু-স্টোন’ ও বলা হয়;

বাংলায় বলে তুঁতে। পোকা-
মা কড়ের উৎপাত থেকে রক্ষা
করবার জন্তে এর জলীয় দ্রব গাছ-
পালায় ছড়িয়ে দেওয়া হয়।

ব্লু-প্রিন্ট— নীলবর্ণের এক রকম
কাগজের উপরে বিশেষ কৌশলে সাদা
রেখায় অঙ্কিত নক্সাদি। এক রকম
আলোক-সুগ্রাহী কাগজের উপরে
মোটামুটি ফটোগ্রাফির \uparrow প্রক্রিয়ায়
এ-রকম নক্সা ফুটিয়ে তোলা হয়।
সাধারণ কাগজের উপরে পটাসিয়াম
ফেরিসায়েনাইড, $K_3Fe(CN)_6$, ও
কোন জৈব অ্যাসিডের ফেরিক সল্ট
মাখিয়ে কাগজটাকে এরূপ আলোক-
সুগ্রাহী করা হয়। সাধারণ কালি
দিয়ে অঙ্কিত নক্সার কাগজটা
উল্লিখিত কাগজের উপর চেপে কিছু
সময় রোদে রাখা হয়। সুধা-
লোকের প্রভাবে ফেরিক সল্ট \uparrow
ফেরাস সল্টে রূপান্তরিত হয়ে
পটাসিয়াম ফেরিসায়েনাইডের সঙ্গে
রাসায়নিক সংযোগে প্রসিয়ান-ব্লু \uparrow
উৎপন্ন হয়; যা ওই কাগজে এঁটে
লেগে যায়। সুধালোকের অভাবে
কালির দাগগুলির নিচে রাসায়নিক
পরিবর্তন ঘটে না, কাজেই দাগগুলির
নিচেটা অবিকৃত থাকে। পরে ওই
কাগজ জলে ধুয়ে নিলে পরিষ্কার ব্লু-
প্রিন্ট পাওয়া যায়। দাগের নিচের
অবিকৃত ফেরিক সল্ট ও পটাসিয়াম
ফেরিসায়েনাইড ধুয়ে গিয়ে নক্সার
দাগগুলো ফটোগ্রাফির মত ওই নীল

রঙের উপর সাদা রেখায় ফুটে ওঠে।
ব্লু-প্রিন্টের জন্তে ব্যবহৃত ওইরূপ
আলোক-সুগ্রাহী কাগজকে কেরো-
প্রসিয়েট পেপার বলে।

ভ

ভলান্টারি — ঐচ্ছিক, ইচ্ছামুতাবে
পরিচালিত; যেমন — ভলান্টারি
মাসুল হলো জীবদেহের যে-সব
মাংসপেশী (মাসুল \uparrow) ঐচ্ছিক শ্রাব্য
(ভলান্টারি নার্ভ) ক্রিয়ায় ইচ্ছামু-
তায়ী সঞ্চালন করা যায়; যেমন—
হাত, পা, বুক, পেট প্রভৃতির মাংস
পেশীগুলি। কিন্তু ফুসফুস, বা হৃৎ-
পিণ্ডের (হার্ট \uparrow) মাসুল স্বতঃই
চলে, জীবের ইচ্ছাধীন নয়; এদের
বলে ইন্ডলান্টারি মাসুল।

ভলিউম — আয়তন; ঘন পরিমাণ।
কোন বস্তু তার দৈর্ঘ্য, প্রস্থ ও বেধ
নিয়ে যতটা স্থান অধিকার করে
থাকে, তার পরিমাণকে বস্তুটির
ভলিউম, বা আয়তন বলে; এবং তা
'ঘন' বা 'কিউবিক' এককে পরিমিত
হয়; যেমন—ঘন ফুট, কিউবিক
সেণ্টিমিটার ইত্যাদি।

ভলিউম মেজার — আয়তন বা
ঘন পরিমাণের বিভিন্ন একক-কে
বলে 'কিউবিক মেজার'। যেমন—
কঠিন পদার্থের বেলায় :

1728 ঘন ইঞ্চি = 1 ঘন ফুট

27 ঘন ফুট = 1 ঘন ইয়ার্ড

(এক ঘন ইঞ্চি = 16.387 ঘন
সেণ্টিমিটার \uparrow)

তরল পদার্থের বেলায় :

4 জিল = 1 পাইট বা
‘5682 লিটার \uparrow

2 পাইট = 1 কোয়ার্ট

4 কোয়ার্ট = 1 গ্যালন \uparrow
= 4.546 লিটার

(মেট্রিক এককে)

1000 কিউবিক মিলিমিটার =

1 কিউবিক সেণ্টিমিটার (সি. সি.)

1000 কিউবিক সেণ্টিমিটার =

লিটার (প্রায়)

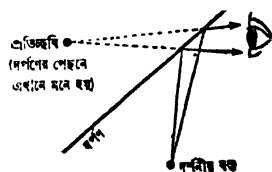
ভলিউমেট্রিক অ্যানালিসিস—

আয়তনিক বিশ্লেষণ ; কোন পদার্থের সংগঠক উপাদানগুলির শতাংশিক পরিমাণ নির্ধারণের জগ্রে যে পদ্ধতিতে তাকে বিশ্লেষণ করা হয়। পদার্থটার দ্রবণের সঙ্গে অপর কোন পদার্থের জানা-শক্তিবিশিষ্ট দ্রবণের রাসায়নিক বিক্রিয়া ঘটিয়ে উভয়ের আয়তনিক পরিমাণ স্থির করা যায় ; এবং তার থেকে অজানা পদার্থটার উপাদানিক গঠন জানা যেতে পারে ; এর জগ্রে সাধারণতঃ কারীয় (অ্যালকালি \uparrow) দ্রবণের সঙ্গে কোন অ্যাসিডের পরিমাণগত বিক্রিয়া ঘটানো (টাইট্রেশন \uparrow) হয়।

ভাইরাস—সূক্ষ্মাতিসূক্ষ্ম রোগজীবাণু, বা রোগসৃষ্টিকারী জীবকণা। এরা আকারে ক্ষুদ্রতম ব্যাক্টেরিয়া \uparrow থেকেও ক্ষুদ্র ; এত ক্ষুদ্র যে, অণু-

বীক্ষণেও সাধারণতঃ এদের দেখা যায় না। অবশ্য ‘ইলেক্ট্রন মাইক্রোস্কোপে’ \uparrow আজকাল কোন কোন ভাইরাস বহু গুণ বর্ধিতাকারে দেখা সম্ভব হয়েছে। ভাইরাস নানা জাতীয় আছে ; বিভিন্ন ভাইরাসের আক্রমণে জলাতঙ্ক, বসন্ত, ইনফ্লুয়েন্সা প্রভৃতি বিভিন্ন রোগের সৃষ্টি হয়। ব্যাক্টেরিয়া শ্রেণীর বিভিন্ন জীবাণুরা বিভিন্ন জৈব পদার্থ আশ্রয় করেও বেঁচে থাকতেও সংখ্যা বৃদ্ধি করতে পারে ; কিন্তু ভাইরাসগুলো সজীব দেহ আশ্রয় না করে বাঁচে না, বংশবৃদ্ধিও করতে পারে না। বিভিন্ন পরীক্ষার ফলে মনে হয়, এ-গুলো অতি জটিল গঠনের সূক্ষ্ম রাসায়নিক পদার্থ ; হয়তো বিশেষ এক রকম জীব-ধর্মী প্রোটিন \uparrow কণিকা।

ভার্চুয়াল ইমেজ — সাধারণ সমতল দর্পণে প্রতিফলিত হয়ে কোন বস্তুর যেরূপ প্রতিচ্ছায়া সৃষ্টি হয়। এ-রকম প্রতিফলনে বস্তু থেকে



ভার্চুয়াল ইমেজ

আগত আলোক-রশ্মি দর্পণে প্রতিফলিত হয়ে দর্শকের চোখে পড়ে সত্য ; কিন্তু যেখানে প্রতিচ্ছায়াটা

দেখা যায়, প্রকৃতপক্ষে কিন্তু বস্তুটা থেকে কোন আলোক-রশ্মি সেখানে যায় না, বা সেখান থেকে কোন আলোক-রশ্মি দর্শকের চোখে আসেও না। এ-রকম ‘ইমেজ’ ↑, বা প্রতিবিম্ব আলোক-রশ্মির প্রত্যক্ষ প্রতিফলন নয়; কাজেই তা পর্দায় ফেলাও সম্ভব হয় না। এরূপ অপ্রকৃত, বা অবাস্তব প্রতিচ্ছায়া বা প্রতিবিম্বকে ‘ভার্চুয়াল ইমেজ’ বলা হয়।

ভাটিকাল — লব্ধ, অর্থাৎ সমকোণে দণ্ডায়মান; যেমন — ভা টি কা ল বয়লার, স্টিম-ইঞ্জিনের যে বাষ্পাধার দণ্ডায়মান অবস্থায় থাকে (রেল-ইঞ্জিনের বয়লার থাকে ভূ-সমান্তরাল, অর্থাৎ শোয়ানো, হোরাইজন্টাল)।
ভাটিকাল অ্যাক্সেল — বিপরীত বা বিপ্রতিক কোণ (জ্যামিতিক)।

ভাটিগো — মাথা-ঘোরা রোগ; যার ফলে রোগীর চারদিকের সব জিনিস ঘুরছে, হুলছে বলে মনে হয়।

ভাটিট্রেট — মেরুদণ্ডী প্রাণী; মানুষ, পশু, পক্ষী প্রভৃতি যে-সব প্রাণীর মেরুদণ্ড বা শিরদাঁড়া আছে। এদের ভাটিট্রেটা-ও বলে। পোকা, মাকড়, কীট-পতঙ্গ প্রভৃতির মেরুদণ্ড নেই বলে এই শ্রেণীর জীবকে বলে ‘ইনভাটিট্রেট’, বা অমেরুদণ্ডী।

ভাটেক্স — শীর্ষ; কোন কিছুয় সর্বোচ্চ অংশ; যেমন—মাথার উপরিভাগ, ত্রিভুজের শীর্ষবিন্দু।

ভা ডি গ্রিন্স — অব্যবহারে জল-হাওয়ার প্রভাবে তামার জিনিসের উপরে সবুজ বর্ণের যে পদার্থ সৃষ্টি হয়। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো কপার কার্বনেট, অথবা বেসিক কপার অ্যাসিটেট ↑; বায়ুতে মিশ্রিত বিভিন্ন পদার্থের সঙ্গে তামার রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এরূপ যৌগিকের সৃষ্টি হয়ে থাকে। বিষাক্ত পদার্থ।

ভার্গাল ইকুইনক্স — বসন্তকালের যে দিনে পৃথিবীর সর্বত্র দিনরাত্রি সমান হয়; এই দিনে সূর্য-পরিক্রমা পথে পৃথিবী যে অবস্থানে আসে। এ-দিনে সূর্য দ্বিপ্রহরে ঠিক মাথার উপরে নিরক্ষ-রেখার বরাবর থাকে, দিন-রাত্রি সমান হয়। 21শে মার্চ তারিখ হলো পৃথিবীর এই ‘ভার্গাল ইকুইনক্স’। পৃথিবীর বার্ষিক গতির ফলে এই দিনে সূর্য ও পৃথিবী এরূপ অবস্থানে আসে (ইকুইনক্স ↑)।

ভার্নিয়ায়, পিরি — ফরাসী গণিতজ্ঞ পণ্ডিত; জন্ম 1580 খৃস্টাব্দ, মৃত্যু 1637 খৃস্টাব্দ। সূক্ষ্ম পরিমাপের ক্ষেত্রে বিখ্যাত ‘ভার্নিয়ায় স্কেল’ ↑ নামক যন্ত্র উদ্ভাবনে চিরস্মরণীয়।

ভার্নিয়ায় — দৈর্ঘ্যের অতি ক্ষুদ্র ভগ্নাংশ পর্যন্ত পরিমাপের উপযোগী এক বিশেষ ধরনের স্কেল। সাধারণ স্কেলে সচরাচর ইঞ্চির দশমাংশের দাগ কাটা থাকে। এই ভার্নিয়ায়-স্কেল-বন্ধের সাহায্যে ওই দশমাংশ ইঞ্চিরও সূক্ষ্মতর মাপ পাওয়া সম্ভব

হয়। ভানিয়ার স্কেলে সাধারণ স্কেলের গায়ে আর একটি চলমান অংশ লাগানো থাকে, যেটা সরিয়ে সরিয়ে হিসাব করে ইঞ্চির শতাংশও এর সাহায্যে সহজে নির্ণীত হতে



ভানিয়ার স্কেল

পারে। সাধারণতঃ ভানিয়ার স্কেলের চলমান অংশে 9/10 বা 0.9 ইঞ্চিকে সমান দশ ভাগে ভাগ করা থাকে; কাজেই এর প্রত্যেক ভাগ হবে .09 ইঞ্চি। প্রকৃত স্কেলের দশমাংশ অপেক্ষা ভানিয়ার স্কেলের দশমাংশ কাজেই .01 ইঞ্চি কম; এই .01 হলো ভানিয়ার কনষ্ট্যান্ট। এখন, যেন (চিত্র ↑) ক থেকে খ বিন্দুর দূরত্ব মাপতে হবে। প্রকৃত স্কেলের 0 বিন্দু ক'এর উপরে রাখা হলো; দেখা গেল, খ' বিন্দু 2.2 ইঞ্চির সামান্য দূরে রয়েছে। এখন ভানিয়ার স্কেলের 0 বিন্দু সরিয়ে সরিয়ে খ' বিন্দুর বরাবর রাখলে ওর পরবর্তী কোন্ দাগ প্রকৃত স্কেলের কোন্ দাগের সঙ্গে একেবারে মিলে যায়, তা লক্ষ্য করতে হবে। এখানে দেখা গেল, 3 দাগে এরূপ হয়েছে। সুতরাং সাধারণ স্কেলের মাপ 2.2-এর সঙ্গে .01×3 যোগ দিয়ে 'কখ'-এর সঠিক দৈর্ঘ্য হবে 2.2+.03 অর্থাৎ 2.23 ইঞ্চি।

ভার্মিসাইড—পোকা-মাকড় বিনষ্টকারী যে-কোন বিষাক্ত পদার্থ। যে সব রাসায়নিক পদার্থের প্রভাবে বিভিন্ন পোকা-মাকড় ও কীট-পতঙ্গ ধ্বংস হয়। ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র কীট-পতঙ্গকে বলে ভার্মি, বা ভার্মিন।

ভার্মিকিউজ — যে-সব ভেষজ বা রাসায়নিক পদার্থ উদ্ভব করলে অস্ত্রে উৎপন্ন ক্রিমি-কীটাদি বিনষ্ট হয়। স্ট্রাটোমিন ↑ হলো এরূপ একটা শক্তিশালী 'ভার্মিকিউজ'।

ভার্মিলিয়ন — সিন্দূর; রাসায়নিক হিসেবে মারকিউরিক সালফাইড, HgS ; পারা ও গন্ধকের রাসায়নিক মিলনে গঠিত লাল চূর্ণ পদার্থ। মহিলারা সৌমস্ত্রে পরেন; সাধারণ লাল রং (পেইন্ট) হিসেবেও এর প্রচুর ব্যবহার আছে।

ভাল্‌ব — (1) কোন ছিদ্র বা নল-মুখে যে ঢাকনা কোঁশলে এমনভাবে বসানো থাকে যাতে তরল বা গ্যাসীয় পদার্থ কেবল এক দিকে যেতে পারে, কিন্তু বিপরীত দিকে বেরুতে পারে না। (2) বেতার যন্ত্রাদিতে ইলেকট্রিক বাল্বের মত কাঁচের যে টিউব থাকে, তাকেও সাধারণতঃ ভাল্‌ব বলে; কিন্তু প্রকৃতপক্ষে একে বলা উচিত 'থার্মোআয়োনিক ↑ ভাল্‌ব'। এর যান্ত্রিক ব্যবস্থায় দূরাগত ক্ষীণ কম্পনের তড়িৎপ্রবাহকে পরি-শোধিত ও পরিবর্ধিত করা হয়।

ভাবা, ডাঃ হোমি জা হা দৌর — বিশিষ্ট ভারতীয় পদার্থ-বিজ্ঞানী; বোম্বাইয়ে জন্ম 1909 খৃঃ, অত্‍যাপি (1961 খৃষ্টাব্দ) জীবিত। শিক্ষা বোম্বাই ও কেন্দ্রিজ বিশ্ববিদ্যালয় — গণিতে ‘টাইপস’ ও ‘রাফেল-বল’ বৃত্তি লাভ। এক-আর-এস। রোমে অধ্যাপক ই. ফ্রেমির অধীনে একাদিক্রমে তিনবার ‘আইজ্যাক বৃত্তি’ লাভ। ‘কস্মিক-রে’ ↑ ও ‘নিউ-ক্লিয়ার ফিজিক্স’ সম্পর্কিত গবেষণায় বিপুল খ্যাতি। বোম্বাইয়ে টাটা রিসার্চ প্রতিষ্ঠানের অধ্যক্ষ; ভারত সরকারের পরমাণু-শক্তি কমিশনের সভাপতি। পদ্ম-বিভূষণ উপাধি।

ভিটা-গ্রাস — এক বিশেষ রাসায়নিক গঠনের কাচের ব্যবহারিক নাম। বিশেষ গুণ ও বর্মে সাধারণ কাচের থেকে এ-কাচের কিছু প্রভেদ আছে। বিশেষতঃ এর স্বচ্ছতার প্রধান বৈশিষ্ট্য হলো, এর ভিতর দিয়ে আলু-ট্রাভায়োলেট ↑ রশ্মি চলাচল করে।

ভিটামিন — খাদ্য-প্রাণ; বিভিন্ন খাদ্য বস্তুতে কার্বন-ঘটিত যে-সব অতি সূক্ষ্ম জৈব রাসায়নিক পদার্থ জীব মাত্রেবই পুষ্টি ও বৃদ্ধির পক্ষে অত্যাবশ্যক বলে প্রমাণিত হয়েছে। বিভিন্ন খাদ্যে এরূপ বিভিন্ন পদার্থ অতি সামান্য পরিমাণে থাকে; কিন্তু যাদের অভাবে নানা রকম রোগ দেখা দেয়, জীবদেহের পুষ্টি ও বৃদ্ধি ব্যাহত হয়। খাদ্যের প্রাণ-

স্বরূপ এই শ্রেণীর অত্যাবশ্যক পদার্থ-গুলোকে বলে ভিটামিন; বাংলায় বলে ‘খাদ্য-প্রাণ’। পূর্বে বিভিন্ন খাদ্য উপাদানে এদের বিভিন্ন গুণাগুণ মাত্র বিচার করে ভিটামিন-এ ভিটামিন-বি, সি, ডি প্রভৃতি নাম দেওয়া হয়েছিল। সাম্প্রতিক গবেষণায় বিভিন্ন ভিটামিনের রাসায়নিক স্বরূপ ও গঠনও অনেক ক্ষেত্রে জানা গেছে :

ভিটামিন-এ — রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো $C_{20}H_{32}OH$; দুধ, মাখন, তাজা শাকসব্জি, মাছের তেল, চর্বি প্রভৃতিতে আছে। খাদ্যে এর অভাব ঘটলে ‘রাত-কানা’ রোগ হয়, দৃষ্টিশক্তি কমে যায়, গাত্রচর্ম তৈলহীন খসখসে হয়ে ওঠে।

ভিটামিন-বি — সমপত্রায়ের অনেক-গুলো রাসায়নিক পদার্থ বুঝায়; এক-সঙ্গে বলা হয় ‘ভিটামিন-বি-কমপ্লেক্স’। ভিটামিন-বি₁ (অ্যানিউরিন, থায়ামিন) গম, চাউল প্রভৃতি খাদ্য-শস্যের বহিরাবরণে থাকে; অভাবে শক্তিহীনতা, অগ্নিমান্দ্য ও বেরি-বেরি রোগ জন্মায়। ভিটামিন-বি₂ (ল্যাক্টোফ্লোবিন, বা রিবোফ্লোবিন) দুধ, ডিম প্রভৃতিতে থাকে; অভাবে চর্মরোগ হয়, শিশুরা উপযুক্তরূপে বাড়ে না। ভিটামিন-বি₁₂ (ফোলিক অ্যাসিড) একটি লালচে স্ফটিকাকার রাসায়নিক পদার্থ; কোন কোন তাজা শাকসব্জি, জীবজন্তুর লিভার ও

ঈষ্ট ↑ প্রভৃতি থেকে পাওয়া যায়।
খাচ্ছে এ-জাতীয় ভিটামিনের অভাবে
রক্তহীনতা দেখা দেয়।

ভিটামিন-সি (অ্যাস্কর্বিক অ্যাসিড)
টাটকা শাকসজ্জি ও ফলের রসে
থাকে। অভাবে স্কার্ভি ↑ রোগ হয়।

ভিটামিন-ডি (ক্যালসিফেরল) বিভিন্ন
মাছের যকৃতের তেলে পদার্থটা
থাকে। সূর্য-কিরণের প্রভাবে মানুষের
দেহে এটা স্বভাবতঃই জন্মায়; এর
রাসায়নিক প্রভাবে খাওয়ার ক্যাল-
সিয়াম উপাদান দেহের হাড় গঠনে
সাহায্য করে। কাজেই পদার্থটার
অভাবে দেহের হাড় শক্ত হয় না;
বিশেষতঃ শিশুদের রিকেট ↑ রোগ হয়।

ভিটামিন-ই — বিভিন্ন উদ্ভিজ্জ তেল
ও তাজা শাকসজ্জিতে থাকে। খাচ্ছে
ক্রমাগত এর অভাবে স্ত্রীলোকেরা
বন্ধ্যা হয়, প্রজননশক্তি লোপ পায়।

ভিটামিন-এইচ — (বায়োটিন) জীব-
জন্তুর লিভারে ও ঈষ্টে ↑ থাকে।
অনেক ক্ষেত্রে কাঁচা ডিমের খেতাংশ
থেকে (টক্সামিন ↑) এর জৈবক্রিয়া
নষ্ট হয়ে যায়। অভাবে বিভিন্ন দুর্বা-
রোগ্য চর্মরোগ জন্মায়।

ভিটামিন-কে — স্বভাবতঃই মানুষের
দেহাভ্যন্তরে সৃষ্টি হয়ে থাকে। টাটকা
মাখনে ও উদ্ভিদের সবুজ পাতায়
পদার্থটা থাকে। অভাবে রক্তের
জমাট বঁধার ক্ষমতা লোপ পায়,
তার ফলে কেটে-কুটে গেলে অজস্র
রক্তপাত হতে থাকে।

এগুলো ছাড়া বিভিন্ন খাচ্ছে
আরও নানা রকম ভিটামিনের সম্ভাব্য
পাওয়া গেছে। বিভিন্ন খাদ্যবস্তুর
গুণাগুণ বিচার ও রাসায়নিক
বিশ্লেষণ করে নানা রকম নতুন নতুন
ভিটামিন ক্রমে আবিষ্কৃত হচ্ছে।

ভিট্রিয়ল — কন্সেন্ট্রেটেড সালফিউ-
রিক অ্যাসিডকে (H_2SO_4) 'অয়েল
অব ভিট্রিয়ল' ↑ বলা হয়। এজ্জো
বিভিন্ন সালফেট সল্ট ↑ বর্ণানুসারে
বিভিন্ন 'ভিট্রিয়ল' নামে পরিচিত;
যেমন — 'ব্লু-ভিট্রিয়ল' হলো কপার
সালফেট, $CuSO_4 \cdot 5H_2O$; 'গ্রিন-
ভিট্রিয়ল' হলো ফেরাস সালফেট,
 $FeSO_4 \cdot 7H_2O$; আর 'হোয়াইট
ভিট্রিয়ল' বলতে বুঝায় জিঙ্ক-সালফেট,
 $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$; এরূপ ভিট্রিয়ল
সল্টগুলো সবই হয় ফটিকাকার—
আর এদের প্রত্যেকটারই 'ওয়াটার
অব ক্রিস্টালিজেশন' ↑ থাকে।

ভিট্রিয়াস — কাচ-সদৃশ, কাচের মত
(স্বচ্ছ); যেমন, ভিট্রিয়াস হিউমার
হলো চক্ষু-গোলকের অভ্যন্তরে স্বচ্ছ
(কাচের মত) জেলিৎ যে জৈব
পদার্থ থাকে।

ভিনকুলাম — বন্ধনী বা ব্রাকেটের
পরিবর্তে বিভিন্ন গাণিতিক রাশির
সমাহার বা একরাশিৎ বুঝাতে
তাদের উপরে যে রেখা ব্যবহৃত হয়;
যেমন, $3x + y - 1$.

ভিনিগার — বিশেষ এনজাইমের ↑
প্রভাবে বিয়ার, ওয়াইন প্রভৃতির

ইথাইল-অ্যালকোহল ↑ উপাদান অক্সিডাইজড হয়ে গাঁজে গিয়ে যে তরল পদার্থের সৃষ্টি হয়। এর মধ্যে 3% থেকে 6% অ্যাসিটিক অ্যাসিড ↑ জন্মায়। পাশ্চাত্য দেশে জিনিসটা খাওয়াবো মেশানো হয়।

ভিনো, অধ্যাপক ভিন্সেন্ট ড — মার্কিন যুক্তরাষ্ট্রের রসায়ন-বিজ্ঞানী; শিকাগোয় জন্ম 1901 খৃ.; অতাপি (1961 খৃ.) জীবিত। প্রথমে বায়ো-কেমিস্ট্রির ↑ অধ্যাপক; পরে 1938 খৃ: থেকে নিউ ইয়র্কের কর্নেল বিশ্ব-বিদ্যালয়ে ‘জৈব রসায়ন’ বিভাগের অধ্যক্ষ। জৈব রাসায়নিক গবেষণায় বহু মূল্যবান তথ্য আবিষ্কারে প্রভূত খ্যাতি অর্জন। মাইথ্রসের মূত্র-গ্রন্থির ক্রিয়া-নিয়ন্ত্রক ও সন্তান প্রজননের সহায়ক হরমোন ↑ দুটির রাসায়নিক বিশ্লেষণ ও গঠন সম্পর্কীয় ঐতিহাসিক অবদানের জন্য 1955 খৃ: রসায়ন বিজ্ঞানে নোবেল পুরস্কার লাভ।

ভিত্রিও — বক্রাকার রোগ-জীবাণু; এদের দেহ সূক্ষ্ম কাঠির মত লম্বা,



ভিরিয়ো
1000 ৩৭ ২৫৫

আবার বক্রাকারগুলোর বিশেষ নাম হলো ‘ভিত্রিও’। সাঁতার কাটার

সুবিধার জন্তে এদের দেহের পশ্চাতে সূক্ষ্ম একটা লেজের মত অঙ্গ থাকে; কলেরার ‘কমা-ব্যাসিলাস’ও বিশেষ এক প্রণীর ভিত্রিও।

ভিস্কোসিটি — ঘন তরল পদার্থের আঠালো-ভাব। বস্তুত: যে ধর্মের জন্তে তরল পদার্থের বিভিন্ন স্তর পরস্পরের সঙ্গে এঁটে থাকতে চায়, সহজে প্রবাহিত হয় না। বিভিন্ন স্তরের মধ্যে আণবিক সংঘর্ষের ফলেই তরল পদার্থে প্রবহনের গতি ক্রমে মন্দীভূত হয়ে পড়ে। গাঢ় তেল, জিলেটিন ↑, গঁদের আঁঠা প্রভৃতির মধ্যে এই ভিস্কোসিটি ধর্ম বিশেষভাবে লক্ষ্য করা যায়; এ-রকম সব পদার্থকে বলে **ভিস্কাস** পদার্থ। অবশ্য সব তরল পদার্থেরই কিছু-না-কিছু ভিস্কোসিটি আছে। যে স্তরের সাহায্যে বিভিন্ন পদার্থের ভিস্কোসিটি, অর্থাৎ তাদের বিভিন্ন অংশের মধ্যে পারস্পরিক আকর্ষণ তুলনামূলকভাবে মাপা সম্ভব হয়ে থাকে, তাকে বলে **ভিস্কোসিটিমিটার**।

ভেক্টর — বিভিন্ন ভাববোধক যে-সব গাণিতিক রাশিকে রেখার সাহায্যে প্রকাশ করা যায়। রাশিটির পরিমাণকে রেখার দৈর্ঘ্যে, এবং তার স্বরূপ বা দিক রেখাটার কৌণিক অবস্থান দ্বারা প্রকাশিত হয়ে থাকে। কোন লোক কোন এক দিকে ঘণ্টায় 5 মাইল বেগে ছুটছে; এখানে ‘5 মাইল’ এই রাশিটাকে ভেক্টর

রাশি বলা হবে; যেহেতু 5 ইঞ্চি একটা রেখা টেনে (এক ইঞ্চি — এক মাইল ধরে) এর পরিমাণ প্রকাশ করা যায়; আবার ওই অঙ্কিত সরল রেখার দিক বা অবস্থান দেখে লোকটির গতিপথের দিক নির্দিষ্ট হতে পারে। এভাবে দুটি ভেক্টর রাশি যদি কোন ত্রিভুজের সম্বিহিত দুটি বাহুর দ্বারা প্রকাশিত হয়, তবে সাধারণতঃ ওদের সমষ্টিগত ভেক্টর রাশি প্রকাশিত হবে ওই ত্রিভুজের তৃতীয় বাহুর দ্বারা।

ভেক্টর — রোগ-জীবাণুর বাহক। মশা, মাছি, ইত্যুর প্রভৃতিকে বিশেষ অর্থে 'ভেক্টর' বলা হয়; কারণ, এরা রোগীর দেহ বা দেহনিঃসৃত মল-মূত্রাদি থেকে রোগ-জীবাণু বহন করে নিয়ে স্বস্থ লোকের দেহে রোগ সংক্রামিত করে।

ভেনম্ — জাস্তব বিষ; বিষধর সাপের বিষ-দাঁত থেকে নিঃসৃত বিষাক্ত লাল। বোলতা, ভীমরুল, বিছা প্রভৃতি কীট-পতঙ্গের হলের বিষকেও 'ভেনম্' বলা হয়।

ভেনাক্যাভা — হৃৎপিণ্ডের ডান-দিকে যে-দুটি শিরার পথে দেহের রক্ত হৃৎপিণ্ডে পৌঁছায়। এদের মধ্যে উপর দিকের শিরাতাকে বলে 'হৃৎপিণ্ডের ভেনাক্যাভা' ও নীচেরটাকে বলা হয় 'ইনফিরিয়র ভেনাক্যাভা'।

ভেনারাল ডিজিজ — গনোকক্কাই

প্রভৃতি জীবাণু-সংক্রমণের ফলে রক্ত-দৃষ্টিসহ রোগীর যৌন-অঙ্গের ক্ষত ও প্রদাহজনিত বিভিন্ন ব্যাধি; যেমন—সিফিলিস ↑, গনোরিয়া ইত্যাদি।

ভেনাস — শুক্র গ্রন্থ। গ্রন্থটি পৃথিবী ও বৃহ গ্রহের কক্ষদ্বয়ের মধ্যবর্তী নিজস্ব একটা নির্দিষ্ট কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। সূর্য থেকে এর দূরত্ব প্রায় 6 কোটি 70 লক্ষ মাইল। পৃথিবীর হিসেবে 225 দিনে শুক্র-গ্রহের বহর হয়, অর্থাৎ সূর্যকে প্রদক্ষিণ করতে এর লাগে আমাদের 225 দিন। পৃথিবীর চেয়ে এর উপরিভাগের উত্তাপ নস্তুবতঃ অনেক বেশি। এর চারিদিকে কোন বায়ু-মণ্ডল আছে বলে মনে হয় না; সন্তু বতঃ মেঘের মত কোনরূপ বাষ্পীয় আবরণে পরিবেষ্টিত রয়েছে।

ভেনাস ফ্লাইট্র্যাপ — এক প্রকার প্রাণিভূক্ উদ্ভিদ। এর সাদা ফুল ফোটে, আর পাতাগুলো আঠালো। ফুলের আকর্ষণে পাতার উপর কীট-পতঙ্গ এসে পড়লে আঠায় জড়িয়ে ফাঁদের মত আবদ্ধ হয়ে মারা যায়; আর উদ্ভিদটা ধীরে ধীরে সেটাকে জীর্ণ করে আত্মসাৎ করে ফেলে।

ভেন্টিকুল — দেহাতান্ত্রিক কোন প্রত্যঙ্গের শূণ্য গহ্বর; যেমন—হৃৎ-পিণ্ডের নিম্নাংশে দুটিকে দুটি ভে. ল. আছে; ডানদিকেরটা থেকে রক্ত হৃৎফুসে (লাংস ↑) যায়—আর বাঁ-দিকের গহ্বরটা থেকে রক্ত সারা

দেহে ছড়িয়ে পড়ে। মাহুয়ের মস্তিষ্কেরও কোন কোন অংশে ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র 'ভেটি কুল' বা শূন্য-গহ্বর আছে।
ভেনিসেকসন — দেহের কোন অঙ্গ-প্রত্যঙ্গের শিরা চিড়ে রক্ত বার করে দেওয়া, বা নল প্রবেশ করানো; 'রক্তদান', বা 'ইন্টারভেনাশ ইন্জেক-সনের' সময়ে যেমন করা হয়।

ভেপার — পদার্থের বাষ্পীয় অবস্থা; যে অবস্থায় তাপ অক্ষুণ্ণ রেখে কেবলমাত্র তার চাপ বৃদ্ধি করেই পদার্থটাকে তরল অবস্থায় রূপান্তরিত করা যায়। একরূপ বাষ্পীয় অবস্থায় পদার্থের তাপ তার নির্দিষ্ট 'ক্রিটিক্যাল' টেম্পারেচারের \uparrow কম থাকে। এই অবস্থায় পদার্থকে বলে 'ভেপার'; কারণ তখন কেবল মাত্র চাপ বৃদ্ধি করেই পদার্থটাকে তরল অবস্থায় পরিবর্তিত করা চলে; যেমন— পেট্রলের বাষ্প, জলীয় বাষ্প ইত্যাদি।

ভেপার প্রেসার — উপযুক্ত উত্তাপে সব তরল পদার্থই বাষ্পীয় অবস্থায় রূপান্তরিত হয়ে যায়। পদার্থের একরূপ বাষ্পীয় অবস্থায় তার অণু-গুলো পরস্পর বিচ্ছিন্ন হয়ে পড়ে, পরস্পরের মধ্যে আণবিক আকর্ষণ হ্রাস পায়। কোন আবদ্ধ পাত্রে এই বাষ্প ক্রমাগত জমলে স্বভাবতঃই তার চাপ বৃদ্ধি পায় এবং পাত্রের গায়ে চাপ দিতে থাকে; এই বাষ্পীয় চাপ ক্রমে শেষে চরমে পৌঁছায়। এই সর্বোচ্চ চাপ নির্ভর

করে পদার্থের গঠন ও তাপমাত্রার উপর। পাত্রের অভ্যন্তর ভাগে ওই বাষ্প সম্পৃক্ত (স্যাচুরেটেড \uparrow) হয়ে উঠলে আরও বাষ্প যদি প্রবেশ করানো যায়, তবে আর তা বাষ্পীয় আকারে পাত্রের অভ্যন্তরে জমতে পারে না, অতিরিক্ত বাষ্প সঞ্চে তরল হয়ে পড়ে। এই অবস্থায় বাষ্পের ওই সর্বোচ্চ চাপকে বলে 'সম্পৃক্ত বাষ্পীয় চাপ', অথবা 'স্যাচুরেটেড ভেপার-প্রেসার'।

ভেলোসিটি — গতিবেগ, অর্থাৎ গতির হার; গতিশীল কোন বস্তু কোন একক সময়ে একই দিকে যতটা দূরত্ব অতিক্রম করে। একটা ট্রেন প্রতি ঘণ্টায় 30 মাইল বেগে সমভাবে ছুটছে; এখানে 'ঘণ্টায় 30 মাইল' এই হলো ট্রেনটার ভেলোসিটি, বা গতিবেগ।

ভেলোসিটি (রিলেটিভ) — তুলনামূলক, বা আপেক্ষিক গতিবেগ; কোন বস্তুর গতিবেগ অপর কোন বস্তুর গতি বা স্থিতির তুলনায় যেরূপ অনুমিত হয়। মনে করা যাক, 'ক' ও 'খ' দুটা ট্রেন পাশাপাশি একই দিকে ছুটছে — 'ক' ঘণ্টায় 20 মাইল ও 'খ' ঘণ্টায় 15 মাইল ভেলোসিটি নিয়ে চলছে। ক'এর গতি খ'এর তুলনায় ('খ' থেকে দেখলে) মনে হবে যেন ঘণ্টায় 5 মাইল; এই হলো ক'এর 'রিলেটিভ ভেলোসিটি'। দুটা বস্তুর গতিবেগ যদি কোন ত্রিকোণের

ছুটা সন্নিহিত বাহর দ্বারা প্রকাশিত হয় (ভেক্টর রাশি ↑) তবে বস্তু ছুটার পরস্পরের 'রিলেটিভ ভোল্ট-লিট' অর্থাৎ আপেক্ষিক গতি ওই জিঙ্কের তৃতীয় বাহর দ্বারা প্রকাশিত হবে।

ভেসেলিন — 'পেট্রোলিয়াম জেলি', বা পেট্রোলেটাম ↑।

ভোল্টাইল — উদ্বায়ী; বায়ু-মণ্ডলের সাধারণ তাপ ও চাপেই যে-সব কঠিন বা তরল পদার্থ স্বতঃই দ্রুত বাষ্পীভূত হয়ে উবে যায়। উদ্বায়ী পদার্থের 'ভেপার প্রেসার' ↑ স্বভাবতঃই হয় বায়ুমণ্ডলীয় চাপের চেয়ে অপেক্ষাকৃত বেশি; কাজেই এরূপ বাষ্পীভবন সম্ভব হয়ে থাকে। পেট্রল ↑, অ্যালকোহল ↑, কপূর প্রভৃতি এরূপ 'ভোল্টাইল' বা উদ্বায়ী পদার্থ; কিন্তু সাধারণ তেল, জল, পায়দ প্রভৃতি স্বাভাবিক তাপ ও চাপে তেমন কিছু লক্ষণীয়ভাবে বাষ্পীভূত হয় না; কাজেই এ-গুলো ভোল্টাইল নয়, 'ননভোল্টাইল' অর্থাৎ অমুদ্বায়ী পদার্থ।

ভোল্ট — বৈদ্যুতিক চাপ পরিমাপের একটা একক বিশেষ। তড়িৎ-পরিবাহী তারের দুই প্রান্ত, অথবা তার যে-কোন দুই স্থানের মধ্যে তড়িৎ-বিভবের পার্থক্য এক ভোল্ট হবে, যদি ওদের মধ্যে এক কুলম্ব ↑ তড়িৎ-প্রবাহের কলে এক জুল ↑ পরিমাণ শক্তি বা এনার্জি

প্রকাশ পায়। সাধারণ ঠোরেজ ব্যাটারির ↑ দুই তড়িৎ-বাহকের মধ্যে তড়িৎ-বিভবের পার্থক্য প্রায় 2 ভোল্ট, সাধারণ টর্চ-লাইটের ড্রাই সেলের ↑ প্রায় 1½ ভোল্ট হয়ে থাকে। কলকাতা শহরে বাড়ী বাড়ী যে তড়িৎ সরবরাহ হয় তার ভোল্টেজ 220 থাকে। এই তড়িৎ-চাপ বা ভোল্টেজ দ্বারা ইলেক্ট্রোমোটর ফোর্স ↑ এবং পোটেন্সিয়াল ডিফারেন্স ↑ (P. D.) উভয়ই পরিমিত হয়ে থাকে।

ভোল্টমিটার — বৈদ্যুতিক চাপ পরিমাপের জন্তে ব্যবহৃত একটি যন্ত্র বিশেষ। এর সাহায্যে তড়িতাবিষ্ট দুই স্থান, বা বস্তুর মধ্যে তড়িৎ-বিভবের বৈষম্য, অর্থাৎ পোটেন্সিয়াল ডিফারেন্স ↑ মাপা হয়। ইটালীয় বিজ্ঞানী ভোল্টা এই যন্ত্র উদ্ভাবন করেন। মোটামুটি এটা একটা অ্যাম্মিটার ↑ যন্ত্রের অনুরূপ, কেবল এর মধ্যে একটা প্রয়োজনরূপ উচ্চ তড়িৎ-প্রতিবন্ধক (রেজিষ্টেন্স) সন্নিবিষ্ট থাকে এবং যন্ত্রের স্কেলে ভোল্ট ↑ এককের সংখ্যা-নির্দেশক দাগ কাটা থাকে।

ভোল্টা, কাউন্ট অ্যালমাগো — ইটালীয় বিখ্যাত পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1745 খৃঃ, মৃত্যু 1827 খৃষ্টাব্দ। তড়িৎ-বিজ্ঞানে অসামান্য অবদান। নূতন পদ্ধতির ইলেক্ট্রোস্কোপ ↑ ও ব্যাটারি ↑ (ভোল্টেইক ব্যাটারি)

উদ্ভাবন। তড়িৎ-বিভবের পার্থক্য থেকে তড়িৎ-শক্তির পরিমাণ মাপার উপায় উদ্ভাবনেই সমধিক প্রসিদ্ধি, যার একক উদ্ভাবকের নামানুসারে 'ভোল্ট' ↑ বলে খ্যাত।

ভোল্টামিটার — কোন প্রবাহ-পথে তড়িৎ-শক্তির পরিমাণ স্থির করবার এক রকম যন্ত্র। মূলতঃ যন্ত্রটি হলো একটা ইলেক্ট্রোলিটিক সেল ↑ মাত্র। এর কপার, বা সিলভার সল্টের দ্রবের মধ্যে তড়িৎ-প্রবাহের ফলে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় ওই সল্টের ধাতব আয়ন ↑ বিমুক্ত হয়ে যায়। ওই বিমুক্ত ধাতু-কণিকাগুলো গিয়ে ক্যাথোডের ↑ গায়ে সঞ্চিত হতে থাকে। ক্যাথোডের ওজন বৃদ্ধির পরিমাণ থেকে বিমুক্ত ধাতুর পরিমাণ সহজেই স্থির করা যায়। এভাবে বিমুক্ত ধাতুর পরিমাণ থেকে আবার বিমুক্তকারী তড়িৎ-প্রবাহের শক্তি বা পরিমাণ সহজেই হিসাব করে নির্ধারণ করা যেতে পারে।

ভ্যাক্সিন — বিশেষ বিশেষ রোগের আক্রমণ প্রতিরোধ করবার জন্তে সেই সব রোগাক্রান্ত জীবের দেহ থেকে বিশেষ প্রক্রিয়ায় সেই রোগের নিস্তেজীকৃত যে জীবাণুস নিয়ে স্থূঁ লোকের দেহে প্রবেশ করানো হয়। এই প্রক্রিয়াকে বলে 'ভ্যাক্সিনেশন' বা 'টিকা দেওয়া'। গো-বসন্তের টিকা দেওয়ার ব্যবস্থাই সর্বপ্রথম প্রচলিত হয়েছিল; তাই

'ভ্যাক্সিন' কথাটার উদ্ভব হয়েছে। ডাঃ জেনার ↑ প্রথমে এভাবে গো-বসন্তের টিকা আবিষ্কার করেন; পরে বিজ্ঞানী লুই পাস্তুর ↑ বিভিন্ন রোগ-জীবাণুর টিকা বিজ্ঞান-সম্মতভাবে প্রবর্তন করেছেন। প্রথম দিকে কেবল জীবিত রোগ-জীবাণু নিয়ে টিকা দেওয়া হোত; আজকাল দেখা গেছে, মৃত বা নিস্তেজিত জীবাণু ব্যবহার করলেও উদ্দেশ্য সিদ্ধ হয়।

ভ্যাকুয়াম — শূণ্য স্থান; যে স্থানে বায়ু, গ্যাস, বা অপর কোন পদার্থের কোন অণু-পরমাণু কিছুমাত্র নেই। বাস্তব ক্ষেত্রে অবশ্য এরূপ শূণ্যস্থান সৃষ্টি করা সম্ভব হয় না। এজন্তে মোটামুটি সম্ভাব্যরূপে বায়ু বা কোন গ্যাস-শূণ্য স্থানকেই সাধারণতঃ 'ভ্যাকুয়াম' বলা হয়। বায়ু-নিষ্কাশক পাম্পের সাহায্যে আবদ্ধ স্থান থেকে বায়ু বা গ্যাস নিষ্কাশিত করে এরূপ ভ্যাকুয়ামের সৃষ্টি করা হয়ে থাকে। এর মধ্যে গ্যাসীয় চাপ অতি সামান্যই অবশিষ্ট থাকে। 'রেডিও ভাল্‌ব' ↑, 'ক্যাথোড-রে টিউব' ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন যন্ত্রের অভ্যন্তর ভাগ এরূপ যথাসম্ভব ভ্যাকুয়াম বা বায়ুশূণ্য করে নিতে হয়।

ভ্যাক্সিন — যে-সব রক্তক পদার্থে বস্তুদি বন্ধন করবার জন্তে কোন মরভ্যাক্টের ↑ প্রয়োজন হয় না। রং ধরাবার জন্তে সাধারণতঃ বস্তুদি আগে বিশেষ কোন রাসায়নিক দ্রবে

(মরভ্যাণ্ট ↑) ভিক্সিয়ে নিতে হয়; কিন্তু 'ভ্যাট্-ডাই' জাতীয় রঞ্জক পদার্থে সেরূপ করা দরকার হয় না। নীল প্রভৃতি বিভিন্ন কৃত্রিম রং এই শ্রেণীর রঞ্জক পদার্থ। যে পাত্রে বস্তাদি ডুবানো হয় তাকে বলে 'ভ্যাট'।

ভ্যানাডিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; পারমাণবিক ওজন 50.95, পারমাণবিক সংখ্যা 23; অত্যন্ত কঠিন, সাদা ও মূল্যবান ধাতু। কোন কোন দুস্ত্রাপ্য খনিজ পদার্থের সঙ্গে সামান্য পরিমাণে পাওয়া যায়। সাল-ফিউরিক অ্যাসিড (H_2SO_4) তৈরি করার প্রক্রিয়ায় ধাতুটার অক্সাইড ক্যাটালিস্ট ↑ হিসেবে কখন কখন ব্যবহৃত হয়ে থাকে। বিশেষ এক শ্রেণীর কঠিন ইম্পাত (ভ্যানাডিয়াম স্টিল) তৈরি করতেও সামান্য ভ্যানা-ডিয়াম ধাতু মিশ্রিত করা হয়।

ভ্যা নি সি য়া ন হো য়া ই ট — সম-পরিমাণ 'হোয়াইট লেড' ↑, $[2PbCO_3, Pb(OH)_2]$, এবং বেরিয়াম সালফেটের ($BaSO_4$) সংমিশ্রণ। এই সংমিশ্রিত পদার্থ তেলে মিশিয়ে নিলে উৎকৃষ্ট সাদা রং (পেইন্ট) তৈরি হয়ে থাকে।

ভ্যা ল্ ক্যা না ই জ্ ড রাবার — রাবারের সঙ্গে গন্ধক বা গন্ধকঘটিত কোন যৌগিক পদার্থ মিশিয়ে উত্তাপে দ্রবীভূত করলে যে পদার্থ উৎপন্ন হয়। এভাবে উৎপন্ন পদার্থ স্বভাবজাত রাবারের চেয়ে অপেক্ষা-

কৃত কম স্থিতিস্থাপক হয়ে যায় এবং অনেকটা শক্ত হয়ে ওঠে। একে ছাঁচে ঢেলে যে-কোন আকার দেওয়া যায়। মোটর গাড়ীর টায়ার প্রভৃতি এরূপ ভ্যালুক্যানাইজড রাবারে তৈরি হয়ে থাকে।

ভ্যালুক্যানাইট — শক্ত এক রকম ভ্যালুক্যানাইজড রাবার ↑ বিশেষ। রাবারের সঙ্গে গন্ধকের বিশেষ এক রকম রাসায়নিক বিক্রিয়ার ফলে জিনিসটা তৈরি হয়। এর তড়িৎ-পরিবহনের ক্ষমতা একেবারে থাকে না বলে বিভিন্ন বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদিতে তড়িৎ-রোধক অর্থাৎ 'ননকন্ডাক্টর' পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

ভ্যালেন্সি — যৌগিক গঠনে বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের পরমাণুর পার-স্পরিক সংযোগশক্তি-বোধক সংখ্যা। কোন মৌলিক পদার্থের একটা পরমাণু অপর কোন মৌলিক পদার্থের যতগুলো পরমাণুর সঙ্গে মিলিত হয়ে রাসায়নিক সংযোগ ঘটায় এবং তাদের যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি হয়, সেই সংখ্যাটি হলো ওই পদার্থ-বিশেষের ভ্যালেন্সি। হাইড্রোজেন গ্যাসকে মনোভ্যালাণ্ট ↑ বলে ধরা হয়েছে, অর্থাৎ এর ঘন ভ্যালেন্সি এক; কাজেই হাইড্রোজেন পরমাণুর সঙ্গে তুলনামূলকভাবে বিভিন্ন মৌলিকের এই ভ্যালেন্সি-সংখ্যা নির্ণীত হয়ে থাকে। কোন মৌলিকের একটা পরমাণু যে কয়টি হাইড্রোজেন-

পরমাণুর সঙ্গে মিলিত হতে পারে, বা যে-কয়টি হাইড্রোজেন পরমাণু বিচ্যুত করে' তার স্থান অধিকার করতে পারে, সেই সংখ্যাকে বলে ওই মৌলিক পদার্থের 'ভ্যালেন্সি'। এভাবে যে মৌলিক পদার্থের একটি পরমাণু একটি হাইড্রোজেন পরমাণুর সঙ্গে যুক্ত হয়ে কোন যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি করে, তাকে বলে মনো-ভ্যাল্যান্ট এলিমেন্ট; দুইটির সঙ্গে যুক্ত হলে বলা হয় ডাইভ্যাল্যান্ট; এরূপ ট্রাইভ্যাল্যান্ট, টেট্রাভ্যাল্যান্ট ইত্যাদি। রাসায়নিক ক্রিয়ায় বুঝা যায়, একটা হাইড্রোজেন-পরমাণুর সঙ্গে একটা ক্লোরিন-পরমাণু যুক্ত হয়ে হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড, HCl , সৃষ্টি হয়, — কাজেই ক্লোরিন মনোভ্যাল্যান্ট। একটা অক্সিজেন পরমাণু দুটা হাইড্রোজেন পরমাণুর সঙ্গে মিলে হয় জল, H_2O ; কাজেই অক্সিজেন ডাইভ্যাল্যান্ট। এভাবে অ্যামোনিয়া \uparrow , NH_3 , থেকে বুঝা যায়, নাইট্রোজেন ট্রাইভ্যাল্যান্ট। মিথেন গ্যাস, CH_4 ; কাজেই কার্বন টেট্রাভ্যাল্যান্ট, ইত্যাদি।

আবার, সব মৌলিক পদার্থই যে হাইড্রোজেনের সঙ্গে মিলিত হবে. এমন কোন কথা নেই। সে ক্ষেত্রে আবার তুলনামূলকভাবে ভ্যালেন্সি সংখ্যা নির্ণীত হয়। ক্লোরিন মনো-ভ্যাল্যান্ট; এর একটা পরমাণু সোডিয়ামের একটা পরমাণুর সঙ্গে

মিলে হয় 'সোডিয়াম ক্লোরাইড', $NaCl$ (লবণ); সুতরাং সোডিয়াম ধাতুও মনোভ্যাল্যান্ট। প্রত্যেক মৌলিক পদার্থের পরমাণুর ভ্যালেন্সি নির্দিষ্ট; তবে কোন কোন ক্ষেত্রে একটি মৌলিকের দু-রকম ভ্যালেন্সিও হতে পারে; যেমন, আয়রন (লোহা) তার ফেরাস \uparrow স্টেট ($FeCl_2$) হয় ডাইভ্যাল্যান্ট; এবং ফেরিক \uparrow স্টেট ($FeCl_3$) হয় ট্রাইভ্যাল্যান্ট।

মৌলিক পদার্থের পরমাণুর এই সংযোগ-শক্তি, অর্থাৎ ভ্যালেন্সিকে হাতের মত কল্পনা করা যায়; যেন পরমাণুগুলো হাতে হাতে মিলিয়ে পরস্পর যুক্ত হয়ে যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি করে। কাজেই যে পরমাণুর যত ভ্যালেন্সি তার যেন ততটা হাত; একেই বিজ্ঞানের সাধু ভাষায় বলে 'ভ্যালেন্সি বণ্ড'।

মজারেটর — অ্যাটমিক পাইল \uparrow যত্রে 'নিউক্লিয়ার ফিশন' \uparrow প্রক্রিয়ায় নিউট্রন \uparrow কণিকার গতি মন্দীভূত করতে যে-সব পদার্থ ব্যবহৃত হয়; যেমন—গ্রাফাইট \uparrow , বেরিলিয়াম \uparrow , হেভি ওয়াটার \uparrow ইত্যাদি।

মজাড — যে মৌলিক পদার্থের ভ্যালেন্সি \uparrow এক; মনোভ্যাল্যান্ট \uparrow , বা ইউনিভ্যাল্যান্ট এলিমেন্ট \uparrow ।

মণ্ড, গ্যাস — প্রায় 650° ডিগ্রি সেলসিয়াসে উত্তপ্ত কয়লার উপর বায়ু ও জলীয় বাষ্পের প্রবাহ চালিয়ে যে দাহ্য গ্যাসীয় সংমিশ্রণ পাওয়া যায়। এর মধ্যে কার্বন মনোক্সাইড (CO), কার্বন ডাইঅক্সাইড (CO_2); হাইড্রোজেন এবং নাইট্রোজেন গ্যাস মিশ্রিত থাকে। একে কখন কখন ‘ওয়াটার গ্যাস’-ও ↑ বলা হয়।

মনেল মেটাল — একটি অতি-কঠিন ধাতুসংকর (অ্যালয় ↑); বিভিন্ন অল্পপাতে নিকেল ↑, তামা, লোহা, ম্যাঙ্গানিজ ↑, সিলিকন ↑ এবং কার্বনের সংমিশ্রণে তৈরী। রাসায়নিক ক্রিয়ায় ক্ষয় হয় না; জাহাজের ইঞ্জিন, রসায়ন-শিল্পের কলকজা প্রভৃতি এই ধাতু-সংকর দিয়েই সচরাচর তৈরি হয়ে থাকে।

মনোকটিলিডন — এক-বীজপত্রী উদ্ভিদ। ধান, গম প্রভৃতি শস্যের একটি মাত্র বীজপত্র থাকে, অর্থাৎ শস্য-বীজটা ভাঙতে গেলে তেঁতুল-বীজের (ডাইকটিলিডন) মত দু-ভাগ হয়ে যায় না, একক থাকে। কাজেই এদের বলে মনোকটিলিডন।

মনোক্রোম্যাটিক লাইট — এক বর্ণের আলোক; যে আলোকরশ্মি একই স্পন্দন ও দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট তরঙ্গ প্রবাহের (ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ↑ ওয়েভ) ফলে উদ্ভূত হয়। স্বর্বাণক, প্রদীপের শিখা প্রভৃতির সাদা আলোক মনোক্রোম্যাটিক নয়; কারণ,

বিভিন্ন দৈর্ঘ্যের তরঙ্গ-স্পন্দনের সংমিশ্রিত প্রবাহের ফলে একরূপ সাদা আলোর সৃষ্টি হয়ে থাকে। একত্রে প্রিজমের ↑ ভিতর দিয়ে প্রতিসরণের ফলে সাদা আলোক-রশ্মি বিকিরিত হয়ে বর্ণালির (স্পেকট্রাম ↑) সপ্তবর্ণ দেখা যায়। লাল, নীল, সবুজ প্রভৃতি এক-বর্ণী সব আলোক-রশ্মি হলো মনোক্রোম্যাটিক।

মনোটাইপ — এক রকম মুদ্রণ-যন্ত্র; যাতে ছাপার অক্ষরগুলোর আলাদা আলাদা টাইপ বিশেষ কোশলে প্রস্তুত হয়ে এককভাবে লাইনে সাজিয়ে ছাপা হয়। শব্দের অক্ষর-গুলো প্রথমে কাগজের লম্বা ফালির মধ্যে যান্ত্রিক কোশলে কাটা হয়। ওই কাগজ যন্ত্রের মধ্যে গিয়ে কাটা অক্ষরগুলোর টাইপ শ্রেণীবদ্ধভাবে ঢালাই হয়ে বেরিয়ে আসে। সেগুলো পরে এক-এক লাইনে সাজিয়ে এসে ছাপার কাজ হয়। এই মুদ্রণ-যন্ত্রে প্রতিবারেই নতুন টাইপে স্বন্দর নিখুঁত ছাপা হয়ে থাকে।

মনোবেসিক অ্যাসিড — যে অ্যাসিডে একটি মাত্র অপসারণযোগ্য হাইড্রোজেন-পরমাণু থাকে, যেটি রাসায়নিক ক্রিয়ায় ধাতব পরমাণুর দ্বারা অপসারিত হয়ে ধাতুটির সম্পূর্ণ শমিত সল্ট ↑ তৈরি হয়ে থাকে; যেমন—নাইট্রিক অ্যাসিড, HNO_3 ; কিন্তু সাল্ফিউরিক অ্যাসিড, H_2SO_4 , নয়; অপসারণ-যোগ্য

দুটি হাইড্রোজেন-পরমাণু থাকায় একে বলা হয় ডাইবেসিক অ্যাসিড।
মনোভ্যালাণ্ট — এক ভ্যালেন্সি-বিশিষ্ট পদার্থ। যে সব মৌলিক পদার্থের পরমাণুর ভ্যালেন্সি \uparrow এক। একে ইউনিভ্যালাণ্ট এলিমেন্ট, বা মনোভা-ও \uparrow বলে।

মনোমার — যে সব রাসায়নিক যৌগিক পদার্থ তাদের মূল প্রাথমিক অণুর অবিমিশ্র একক সমবাস্তে গঠিত। এক্ষণে স্বাভাবিক ‘মনোমার’ রাসায়নিক পদার্থের একাধিক অণু বিশেষ রাসায়নিক সংযোগে পরস্পর সংবদ্ধ হয়েই পলিমার \uparrow পদার্থের সম্মিলিত ও বৃহত্তর অণুর সৃষ্টি হয়; যেমন— অ্যাসিট্যালডিহাইড, CH_3CHO , একটা মনোমার পদার্থ; কিন্তু প্যারালডিহাইডের $(\text{CH}_3\text{CHO})_2$ প্রত্যেকটি অণু মনোমার অ্যাসিট্যালডিহাইডের তিনটা অণুর একক সংযোগে গঠিত হয়; কাজেই এটাকে বলা হয় পলিমার (পলিম্যারিজেসন \uparrow)। সাধারণ রাসায়নিক যৌগিক মাত্রই হয় মনোমার।

মনোলিথ — পাথর বা সিমেন্টের যে-সব প্রকাণ্ড নিরেট ব্লক দিয়ে অট্টালিকার খাম বা ভিত্তি তৈরি হয়; একক প্রস্তর-নির্মিত।

মণ্ডাটমিক এলিমেন্ট — যে-সব মৌলিক পদার্থের প্রত্যেকটি অণু একটি মাত্র পরমাণু নিয়ে গঠিত; যেমন—হিলিয়াম \uparrow ।

মর্টার — (1) রসায়নাগারে বিভিন্ন পদার্থ চূর্ণ করার জন্তে কঠিন পাথরের তৈরী যে পাত্র ব্যবহৃত হয়। ওর পেষণ-দণ্ডটাকে বলে পেস্‌ল। বাংলায় সাধারণতঃ একে বলে ‘খল’। (2)



মর্টার-পেস্‌ল

বাড়া তৈরি করতে চূর্ণ, সিমেন্ট \uparrow ও বালির যে জলীয় সংমিশ্রণ দিয়ে ইট গাঁথা হয়। এ-সব উপাদান বিভিন্ন

অনুপাতে মিশিয়ে বিভিন্ন শ্রেণীর মর্টার তৈরি হয়ে থাকে।

মরড্যান্ট — বস্ত্রাদি রঞ্জিত করার জন্তে প্রাথমিক ব্যবস্থা হিসেবে যে-সব পদার্থের দ্রবে সেগুলো আগে ভিজিয়ে নেওয়া হয়। রঞ্জক পদার্থটা অ্যাসিড-ধর্মী হলে মরড্যান্টটা হয় সাধারণতঃ বেসিক \uparrow -ধর্মী (খাতব হাইড্রক্সাইড) পদার্থ। আবার রঞ্জক পদার্থটা বেসিক-ভাবাপন্ন হলে মরড্যান্টটা অ্যাসিড জাতীয় হয়ে থাকে। বস্ত্রাদি মরড্যান্টের দ্রবে ভিজালে ওর সূক্ষ্ম কণিকাগুলো বস্ত্রের তন্তুর মধ্যে ঢুকে যায়; তারপরে তার সঙ্গে রঞ্জক পদার্থের রাসায়নিক মিলনের ফলে অস্রাব্য রঙীন পদার্থ সৃষ্টি হয়। ওই অস্রাব্য বর্ণ-কণিকাগুলো বস্ত্রে এঁটে গিয়ে রং পাকা হয়ে থাকে।

মর্ফিন — একটা অ্যালকালয়েড \uparrow

অর্থাৎ উপকার জাতীয় যৌগিক, $C_{17}H_{19}O_3N$; মূলতঃ উদ্ভিজ্জ পদার্থ, আফিম থেকে পাওয়া যায়। সাদা, কঠিন ও বিষাক্ত পদার্থ; কিন্তু উপযুক্ত মাত্রায় দেহের যন্ত্রণা উপ-শমের জন্যে ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়। সেবনে (বা ইন্জেকশনে) গভীর নিদ্রা ও অচেতনতা ভাব দেখা দেয়। কিছুদিন ব্যবহারে নেশার মত মারাত্মক অভ্যাসে দাঁড়িয়ে যায়।

মর্ফিয়া—মর্ফিন ↑ ।

মর্ফোলজি — জীব-জগতের বিভিন্ন উদ্ভিদ ও প্রাণীর গঠন ও আকৃতিগত ক্রমবিকাশ সম্পর্কীয় বিজ্ঞান। কোন জীবের পরিণত অবয়ব ধারণ করবার জৈব প্রক্রিয়াকে বলে ‘মর্ফোসিস’।

মর্ট — বালি, চাউল, গম প্রভৃতি খেতসার জাতীয় পদার্থের চূর্ণ জলে ভিজিয়ে রাখলে বিশেষ এক রকম এন্জাইমের ↑ প্রভাবে তা গেঁজে যায়; একে উত্তপ্ত করে শুকিয়ে নিলে মর্ট তৈরি হয় (ক্রয়িং ↑)।

মর্টেস্ — ট্রেন্ট ↑ ও বিভিন্ন জীবাণু থেকে প্রাপ্ত জৈব পদার্থ, বা বিশেষ এক রকম ‘এন্জাইম’ ↑। এর প্রভাবে মর্টের জলীয় মিশ্রণের মধ্যস্থ মর্টোজ ↑, বা মর্ট-স্ফার নামক শর্করা হাইড্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় ধীরে ধীরে গ্লুকোজ ↑ রূপান্তরিত হয়ে যায়।

মর্টোজ — এক রকম শর্করা, যাকে ‘মর্ট-স্ফার’ও বলা হয়। রাসায়নিক

হিসেবে অবশ্য এটা সাধারণ শর্করা $C_{12}H_{22}O_{11}$, কিন্তু বিভিন্ন ভৌত ধর্মে কিছু-কিছু প্রভেদ আছে। কঠিন স্ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। সাধারণ ইক্ষু-চিনি অপেক্ষা এর মিষ্টত্ব কিছু কম। ডায়েস্টেস ↑ নামক এন্জাইমের রাসায়নিক ক্রিয়ায় মর্টে র ↑ খেতসার এরূপ মর্টোজে রূপান্তরিত হয়ে যায়।

মলিব্‌ডিনাম — একটি মৌলিক ধাতু; পারমাণবিক ওজন 95.95; স্ফটিন সাদা ধাতব পদার্থ, অনেকটা লৌহের মত। বিশেষ ধরণের ইম্পাত (স্টিল ↑) ও অস্ত্রাস্ত্র ধাতু-সংকর তৈরি করতে ব্যবহৃত হয়।

মলিকিউল — অণু; পদার্থের এক বা একাধিক পরমাণু পরস্পরের সঙ্গে সংবন্ধ (ভ্যালেন্সি ↑) হয়ে অণুর সৃষ্টি হয়। মৌলিক পদার্থের সম্ভাব্য ক্ষুদ্রতম (সাধারণ হিসেবে) অংশকে বলে পরমাণু, বা অ্যাটম; এরূপ বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের পরমাণুর সমবায়ে গঠিত অণু, বা মলিকিউল হলো যৌগিক পদার্থের ক্ষুদ্রতম অংশ। অবশ্য মৌলিক পদার্থেরও অণু থাকে; যেমন— H_2 , হাইড্রোজেনের একটা অণু, বা দুটা হাইড্রোজেন-পরমাণুর সমবায়ে গঠিত। বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের পরমাণুর রাসায়নিক মিলনে গঠিত হয় যৌগিক পদার্থের অণু; যেমন— H_2O হলো জলের একটা অণু, NH_3 অ্যামোনিয়ার ↑ অণু।

মলিকিউলার ওয়েট — আণবিক ওজন; কোন যৌগিক বা মৌলিক পদার্থের অণুর সংগঠক পরমাণুগুলোর ওজনের (আটমিক ওয়েট \uparrow) সংখ্যাগত যোগফল। অক্সিজেন পরমাণুর ওজন 16 ধরে নিয়ে কোন যৌগিক পদার্থের প্রত্যেকটি অণুর ওজন আনুপাতিক হিসেবে যে সংখ্যায় প্রকাশিত হয়।

মহানবিশ, অধ্যাপক প্রণামচন্দ্র — বাঙ্গালী পরিসংখ্যানবিদ ও পদার্থ-বিজ্ঞানী; কলিকাতায় জন্ম 1893 খৃঃ, অতীর্ষ (1961 খৃঃ) জীবিত। শিক্ষা কলিকাতা প্রেসিডেন্সী কলেজ ও কেমিস্ট্রি বিশ্ববিদ্যালয়; এম. এস-সি 1918 খৃঃ। কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ে পদার্থবিজ্ঞানের অধ্যাপক ও সংখ্যা-বিজ্ঞানের প্রবক্তা। পরিসংখ্যান-বিদ্যাকে হৃদয় বৈজ্ঞানিক ভিত্তিতে প্রতিষ্ঠিত করেন। রয়্যাল সোসাইটির সদস্য, (এফ. আর. এস)। কলিকাতায় ভারতীয় পরিসংখ্যান সংসদে প্রতিষ্ঠাতা সভাপতি। পরিসংখ্যান বিজ্ঞানে অসামান্য দান; আন্তর্জাতিক খ্যাতি অর্জন।

মাইকা — অল্প, আভ; কাচের মত স্বচ্ছ এক রকম কঠিন খনিজ পদার্থ; পাতলা স্বচ্ছ স্তরে গঠিত। জিনিস-টার গঠন এরূপ যে, স্তরে স্তরে খুলে ফেলা যায়। বিভিন্ন বৈদ্যুতিক যন্ত্রে উৎকৃষ্ট তড়িৎ-রোধক পদার্থ

(ইন্সুলেটর \uparrow) হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মাইকোলজি — ছত্রাক (ফাঙ্গাস \uparrow) সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। আবার ছত্রাক-ঘটিত রোগকে বলে মাইকোসিস।

মাইকেলসন, এলবার্ট আব্রাহাম — মার্কিন পদার্থবিজ্ঞানী, জন্ম 1851 খৃঃ, মৃত্যু 1931 খৃঃ। বিখ্যাত 'মোরেল-মাইকেলসন' পরীক্ষার জন্ম স্রবণীয়; ইথারের \uparrow বিশ্ব পরিব্যাপ্তির কল্পনা অন্যর প্রতিপাদিত 1887 খৃষ্টাব্দ। তথাকথিত ইথারের কল্পনার পরিপ্রেক্ষিতে পৃথিবীর গতি নির্ধারণের চেষ্টা; — বিফলতায় আইনস্টাইনের আপেক্ষিকতা-বাদে রীতি রচিত।

মাইক্রন — এক মিটারের \uparrow দশ লক্ষ ভাগের এক ভাগ।

মাইক্রো — অতি ক্ষুদ্র; বিভিন্ন শব্দের পূর্বে কথাটা ব্যবহার করে ক্ষুদ্র প্রকাশ করা হয়; যেমন — মাইক্রোস্কোপ \uparrow , মাইক্রোমিটার \uparrow ইত্যাদি। **মাইক্রো-ফ্যারাড** বলতে এক ফ্যারাড \uparrow তড়িৎের দশ লক্ষ ভাগের এক ভাগ বুঝায়।

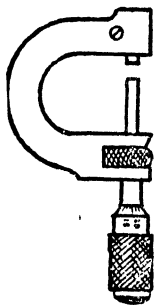
মাইক্রোফোন — যে যন্ত্রের সাহায্যে যুহ শব্দতরঙ্গকে বৈদ্যুতিক স্পন্দনে রূপান্তরিত করে তীব্রতর শব্দতরঙ্গের সৃষ্টি করে শ্রুতিগোচর করা হয়। টেলিফোন \uparrow , রেডিও \uparrow প্রভৃতির প্রেরক-যন্ত্রে এর সাহায্যে উৎপন্ন তড়িৎ-স্পন্দন ধাতব তারের

মাধ্যমে, অথবা বেতার-তরঙ্গরূপে প্রবাহিত হয়ে গ্রাহক-যন্ত্রে পৌঁছায়। ওই তড়িৎস্পন্দনকে পুনরায় শব্দ-তরঙ্গে পরিবর্তিত করে কথাবার্তা প্রতিগোচর হয়। সাধারণ মাইক্রোফোনে অলুগাভাবে কার্বনের গুঁড়াভর্তি একটা পাত্রেয় মুখে একটা ডায়ফ্রাম ↑ সংলগ্ন থাকে। শব্দতরঙ্গের প্রভাবে ওই ডায়ফ্রামটা আন্দোলিত হলে কার্বনের গুঁড়া-গুলোও তদনুযায়ী কম্পিত হতে থাকে। এই কম্পনের তারতম্যের ফলে ওই কার্বন-গুঁড়ার মাধ্যমে প্রবাহিত তড়িৎ-স্রোতের পথে প্রতিবন্ধকতার তারতম্য ঘটে। এই তারতম্য অনুযায়ী প্রেরক-যন্ত্রের ডায়ফ্রামটা কম্পিত হতে থাকে; ফলে, প্রেরকযন্ত্রের শব্দ-তরঙ্গের অনুরূপ শব্দতরঙ্গ আবার গ্রাহক-যন্ত্রেও সৃষ্টি হয়। অবশ্য আজকাল আরও নানারকম ব্যবস্থায় বিভিন্ন গঠনের মাইক্রোফোন ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মাইক্রোস্কোপিক সল্ট — সোডিয়াম-অ্যামোনিয়াম-হাইড্রোজেন ফসফেট, $\text{NaNH}_4 \cdot \text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$; সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। উত্তাপে বোয়াক্সের ↑ মত এরও স্বচ্ছ দানা তৈরি হয়।

মাইক্রোমিটার — এক রকম যন্ত্র; যার সাহায্যে অতি ক্ষুদ্র দৈর্ঘ্য, বা সূক্ষ্মতম কোণের পরিমাণও সংলগ্ন

মাইক্রোস্কোপের ↑ সাহায্যে নির্ণীত হয়ে থাকে। সাধারণ মাইক্রোমিটার গেজ হলো এক রকম যন্ত্র, যা দিয়ে সূক্ষ্ম দৈর্ঘ্যের মাপ সঠিক-ভাবে নির্ণয় করা যায়। এর বাকানো

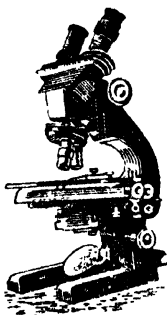


মাইক্রোমিটার গেজ

অংশের এক প্রান্ত যে দণ্ডের সঙ্গে জুঁর প্যাঁচে সংবদ্ধ থাকে, তার গায়ে ওই জুঁর প্যাঁচের হিসেবে স্কেলের দাগ কাটা থাকে। জুঁরিয়ে এ-দিয়ে দৈর্ঘ্যের অতি ক্ষুদ্র ভগ্নাংশ পর্যন্ত মাপা সম্ভব হয়।

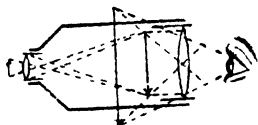
মাইক্রোস্কোপ — অণুবীক্ষণ যন্ত্র; যে যন্ত্রের সাহায্যে অতি ক্ষুদ্র অদৃশ্য পদার্থও বর্ধিতাকারে দৃষ্টিগোচর হয়ে থাকে। ‘ম্যাগিফাইং গ্লাস’-ও এক রকম সাধারণ মাইক্রোস্কোপ পর্দা যন্ত্র; কারণ, এর উত্তল (কনভেক্স) লেন্সের ↑ মধ্য দিয়ে ক্ষুদ্র পদার্থ বর্ধিতাকারে দেখা যায়। কিন্তু প্রকৃত অণুবীক্ষণ যন্ত্র হলো ‘কম্পাউণ্ড’ মাইক্রোস্কোপ; যে যন্ত্রের মধ্যে আই-পিস ↑ এবং অজ্জেক্টিভ ↑ নামে সাধারণতঃ দু’খানা উত্তল লেন্স সন্নিবিষ্ট থাকে। দ্রষ্টব্য পদার্থ থেকে আলোকরশ্মি ‘অজ্জেক্টিভ’ ↑ লেন্সের মধ্য দিয়ে গিয়ে তার একটা ছব্ব উল্টা প্রতিচ্ছায়া বর্ধিতাকারে যন্ত্রের

অভ্যন্তরে গিয়ে পড়ে। (অবশ্য
অতি নূন্য কোন পাতলা জিনিস



আধুনিক মাইক্রোস্কোপ

প্রতিচ্ছায়াটা উল্টা। অবস্থায়ই আই-
পিসের ভিতর দিয়ে আরও বহির্ভা-
কারে দর্শকের দৃষ্টিগোচর হয়ে ওঠে।
অবশ্য বিভিন্ন লেন্সের সাহায্যে



মাইক্রোস্কোপে কিভাবে ছোট
জিনিস বড় দেখায়

আরও নানারকম নব বিধি-বাবস্থা
সমন্বিত ঙ্টিল গঠনের বিভিন্ন শ্রেণীর
মাইক্রোস্কোপ যন্ত্র আছে।

মাইল্ড ষ্টিল — অপেক্ষাকৃত নরম
ইস্পাত। এর মধ্যে কাঁচা লোহার
সঙ্গে কার্বন ও বিভিন্ন ধাতব উপাদান
(ষ্টিল ↑) অতি সামান্য পরিমাণে
মিশ্রিত হয়। গৃহাদির কাঠামো

তৈরি করবার কাজে মাইল্ড ষ্টিল
ব্যবহৃত হয়। এ-দিয়ে অস্ত্র-শস্ত্র বা
যন্ত্রাদি তৈরি করলে সহজেই ক্ষয়ে
যায়, তীক্ষ্ণধারও হয় না; এ-সব
কাজে 'হার্ড ষ্টিল' দরকার।

মাইয়োপিয়া — চোখের স্বল্প
দূরত্বের দৃষ্টি-দোষ (সর্ট সাইট ↑)।
চক্ষু-গোলকের এই ক্রটির ফলে
নিকটের জিনিস দেখা যায়, কিন্তু
কিছু দূরবর্তী পদার্থ পরিষ্কাররূপে
দেখা যায় না। অবতল (কনকেভ)
লেন্সের ↑ চশমা ব্যবহারে চোখের
এই দোষ সংশোধিত হয়।

মাইয়োসিন — দেহের পেশী-তন্তুর
প্রোটিন ↑ জাতীয় প্রধান উপাদান।
পদার্থটা জলে দ্রবণীয় নয়, কিন্তু ভুক্ত
বস্তুর আল্ কালি ↑ উপাদানের
জলায় দ্রবে গলে গিয়ে পেশীর মধ্যে
এক রকম জেলির ↑ মত জিনিসের
সৃষ্টি করে। এর জগ্রেই দেহের মাংস-
পেশীগুলো সহজেই সংকুচিত ও
প্রসারিত হতে পারে।

মাইয়োসিস — চোখের মণির
(পিউপিল ↑) অস্বাভাবিক সং-
কোচন; রোগ বিশেষ। আবার চক্ষু
পরীক্ষার জন্তে যে-সব ঔষধ প্রয়োগে
চোখের মণির এরূপ সংকোচন ঘটে
তাদের বলে মাইয়োটিক্‌স।

মাইকোকার্ডিটিস — হৃৎপিণ্ডের
বহিরাবরক মাংসপেশীর ক্ষতি ও
প্রদাহজনিত এক প্রকার রোগ
বিশেষ। মাইকো মানে 'মাসল' ↑,
বা মাংসপেশী সম্বন্ধীয়।

মাইসিটিন— বিভিন্ন ছত্রাক জাতীয় উদ্ভিদের মেহ-নিঃসৃত জৈব রাসায়নিক পদার্থ, যার প্রভাবে জীবদেহে বিশেষ বিশেষ রোগ-জীবাণুর বংশ বৃদ্ধি ও রোগাক্রমণ প্রতিরোধ করা সম্ভব হয়ে থাকে। এর কম পদার্থকে মাইসিটিন-ও বলা হয়। টাইফয়েড, টাইফাস প্রভৃতি রোগের ঔষধ ক্লোরোমাইসিটিন; ডিপথিরিয়া, বস্মা, প্রভৃতির ঔষধ স্ট্রপ্টোমাইসিটিন; বিভিন্ন ভাইরাস ↑-ঘটিত রোগে ‘অরিরোমাইসিটিন’। এগুলো সবই বিভিন্ন ছত্রাক থেকে প্রাপ্ত অল্পরূপ পদার্থের জৈব রাসায়নিক পদার্থ।

মার্কাজ মেটাল— তামা ও দস্তার (জিঙ্কের ↑) এক বিশেষ সংকর ধাতু; সমুদ্র-জলের ক্রিয়ায় ক্ষয় হয় না বলে জাহাজের তলদেশ সাধারণতঃ এ-দিয়ে তৈরি হয়।

মার্কানি, গালিয়েমো— ইটালীয় পদার্থ-বিজ্ঞানী ও প্রখ্যাত যন্ত্রবিদ; জন্ম 1874 খৃঃ, মৃত্যু 1937 খৃঃ। অবিচ্ছিন্ন বেতার যন্ত্রের (রেডিও ↑) পরীক্ষায় ইটালী সরকারের সাহায্য লাভে বঞ্চিত; ইংলণ্ডের ডাক ও নৌ-বিভাগের আনুকূল্যে প্রথম বেতার সংবাদ প্রেরণ, 1897 খৃঃ। শব্দ-বিজ্ঞানের এই যুগান্তকারী আবিষ্কারের জন্য পদার্থ-বিজ্ঞান নোবেল পুরস্কার লাভ, 1909 খৃঃ। বেতার যন্ত্রের বিভিন্ন সমস্যা সমাধানের গবেষণায় জীবনপাত।

মার্কারি—বুধ গ্রহ; সৌর পরিবারের গ্রহগুলোর মধ্যে এই গ্রহটা সূর্যের নিকটতম কক্ষ সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। সূর্য থেকে এর দূরত্ব গড়ে মাত্র 3 কোটি 60 লক্ষ মাইল; আয়তন পৃথিবীর আয়তনের প্রায় উনত্রিশ ভাগের এক ভাগ মাত্র। সম্ভবতঃ গ্রহটার উপরিভাগ প্রচণ্ড উত্তপ্ত এবং এর কোন বায়ুমণ্ডল নেই। পৃথিবীর 88 দিনে বুধ গ্রহের বহর হয়, অর্থাৎ সূর্যকে একবার প্রদক্ষিণ করতে এর লাগে আমাদের 88 দিন।

মার্কারি— পারা, পারদ। মৌলিক তরল ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Hg, পারমাণবিক ওজন 200.61; পারমাণবিক সংখ্যা 80; রৌপ্যের মত সাদা ভারী পদার্থ। স্বাভাবিক তাপ ও চাপে পারদই একমাত্র তরল ধাতু। দিনাবার ↑ নামক মার্কারি-সালফাইড, HgS, খনিজ আবদ্ধ পাত্রে উত্তপ্ত করে ও তার মধ্যে বায়ু-প্রবাহ চালিয়ে বিশুদ্ধ পারদ নিষ্কাশিত করা হয়। থার্মোমিটার ↑, ব্যারোমিটার ↑, ম্যানোমিটার ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন যন্ত্রে ব্যবহৃত হয়। এর বিভিন্ন সংকর ধাতু (অ্যামাল্গাম ↑) বিভিন্ন কাজে প্রয়োজন হয়। পারদের যৌগিক পদার্থগুলো সাধারণতঃ বিষাক্ত; কিন্তু ক্যালোমেল (মার্কিউরিয়াস ক্লোরাইড, Hg₂Cl₂,) প্রভৃতি

কতকগুলো যৌগিক আবার ঔষধ-
রূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মার্কারি কম্পাউণ্ড — পারদের
সঙ্গে বিভিন্ন পদার্থের রাসায়নিক
মিলনে বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি
হয়। বিভিন্ন যৌগিক পদার্থে মার্কারি
কখন মনোভ্যালান্ট \uparrow এবং কখন
বাইভ্যালান্ট \uparrow ছ'রকমেই মিলিত
হতে পারে। মনোভ্যালান্ট মার্কারি
সন্টকে মার্কিউরিয়াস এবং বাই-
ভ্যালান্ট শ্রেণীর মার্কারি যৌগিককে
মার্কিউরিক সন্ট বলে; যেমন—
মার্কিউরিয়াস ক্লোরাইড, Hg_2Cl_2 ,
(সাধারণতঃ থাকে বলে ক্যালোমেল)
বিরেচক ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।
আবার মার্কিউরিক ক্লোরাইড,
 Hg_2Cl_2 , (সাধারণতঃ যা 'করোসিভ
সাল্ফিমেট' নামে পরিচিত) কীটপতঙ্গ
নাশক বিষাক্ত পদার্থ। ভায়লিয়ন \uparrow
অর্থাৎ সিন্দূর হলো মার্কিউরিক
সালফাইড, Hg_2S ; আয়ুর্বেদীয় বিশিষ্ট
ঔষধ মকরধ্বজ বা স্বর্ণ-সিন্দূর হলো
গন্ধক ও পারার রাসায়নিক মিলনে
উৎপন্ন বিশেষ এক প্রকার সালফাইড
যৌগিক; নামে স্বর্ণ-সিন্দূর হলেও
এর মধ্যে কিন্তু সোনা থাকে না,
সোনা মাত্র ক্যাটালিস্ট \uparrow হিসেবে
ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মার্কারি ভেপার ল্যাম্প — পারদ-
বাপের মধ্যে তড়িৎ-শ্রোত প্রবাহিত
করলে নীলাভ তীব্র আলোক-রশ্মি
বিচ্ছুরিত হয়। এজন্যে ইলেক্ট্রিক

বাৰ বা টিউবের মধ্যে পারদের বাষ্প
ভর্তি করে এক বকম ল্যাম্প তৈরি
হয়ে থাকে। এর আলোকে প্রচুর
অতি-বেগুনী (আল্ট্রা-ভায়োলেট \uparrow)
রশ্মির উদ্ভব হয়। এজন্যে কৃত্রিম
সূর্য-রশ্মির বিশেষ চিকিৎসায় এইরূপ
আলোক ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মার্গেরিন — উদ্ভিজ্জ ও প্রাণিজাত
তৈল ও চবির সংমিশ্রণে তৈরী
মাখন-সদৃশ এক বকম খাদ্য বস্তু।
এর মধ্যে উপযুক্ত পরিমাণে দুধ
মেশানো হয়; জীবাণুর প্রভাবে
ওই দুধ বিকৃত হয়ে মাখনের মত
গন্ধ বেয়োয়। এর পরে ওর মধ্যে
বিভিন্ন ভিটামিন \uparrow ও উপযুক্ত রং
মিশিয়ে ব্যবহারোপযোগী মার্গেরিন
তৈরি হয়ে থাকে।

মার্কেসাইট — আয়রন ডাইসাল-
ফাইড (আয়রন পাইরাইটস \uparrow)
নামক সাদা ক্ষটিকাকার পদার্থ। এর
বিভিন্ন আকারের পালিশ-করা
চুঁকরা চক্কে সাদা পাথরের মত
সস্তা অলঙ্কারাদিতে ব্যবহৃত হয়।

মার্স — মঙ্গল গ্রহ। পৃথিবী ও
বৃহস্পতি (জুপিটার \uparrow) গ্রহদ্বয়ের
মধ্যবর্তী একটা কক্ষপথে গ্রহটা
সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। সূর্য থেকে
এর দূরত্ব গড়ে প্রায় 14 কোটি 15
লক্ষ মাইল। আয়তনে পৃথিবীর
প্রায় নয় ভাগের এক ভাগ মাত্র।
পৃথিবীর চাঁদের মত দুটা উপগ্রহ নিজ
নিজ কক্ষ-পথে মঙ্গল গ্রহকে প্রদক্ষিণ

করছে। গ্রহটার বছর আমাদের 687 দিনে হয়; অর্থাৎ পৃথিবীর 687 দিনে মঙ্গল গ্রহ সূর্যকে একবার প্রদক্ষিণ করে। গ্রহটার উপরিভাগ অত্যন্ত ঠাণ্ডা, প্রায় শূণ্য ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড হবে। মঙ্গল গ্রহের এক রকম বায়ুমণ্ডল আছে বলে মনে হয়, কিন্তু কোন জীবের অস্তিত্বের কোন প্রমাণ পাওয়া যায়নি।

মাস' গ্যাস — মিথেন গ্যাস, CH_4 ; একে আবার 'ফায়ার ড্যাম্প'-ও ↑ বলে। এটা প্যারারফিন ↑ শ্রেণীর প্রথম হাইড্রোকার্বন ↑; বর্ণহীন, গন্ধহীন অদৃশ্য দাহ্য গ্যাস। বায়ুর সংস্পর্শে এতে অগ্নি-সংযোগ ঘটলেই সহসা জলে ওঠে। সাধারণতঃ বিভিন্ন জৈব পদার্থাদি পচে এই গ্যাসের সৃষ্টি হয়ে থাকে; জলাভূমি, বিশেষতঃ কয়লার খনিতে মাস' গ্যাস উদ্ভূত হয়।

...**মার্শিট** — অনেক, বহুসংখ্যক; যেমন—**মার্শিটসেলুলার**, বহুকোষী; যার গঠনে বহুসংখ্যক কোষ, বা সেল ↑ রয়েছে। **মার্শিটপ্যারাস** মানে বহুসন্তানবতী (নারী)।

মার্শিটপল — গুণিতক রাশি; যে সংখ্যা অপর একাধিক সংখ্যা-দ্বারা বিভাজ্য; যেমন — 21 হলো 7-এর একটা মার্শিটপল।

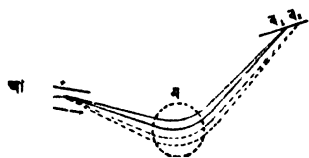
মাস্ — পদার্থের ভর, অর্থাৎ মোট বস্তু-পরিমাণ। কোন বস্তুর উপরে শক্তি প্রয়োগ করলে প্রকৃতপক্ষে তার ভরের অল্পপাতেই বস্তুটার

গতিবেগের হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে। আবার কোন বস্তুর ওজন তার ভরের সমানুপাতিক হয়ে থাকে। একজো কোন বস্তুর ভর সাধারণতঃ তার ওজনের সাহায্যে নির্ণীত হয়; যেমন, এক পাউণ্ড 'মাস্' বললে বুঝতে হবে বস্তুটার ওজন এক পাউণ্ড।

মাস্ স্পেক্টোগ্রাফ — এক রকম যন্ত্র; যার সাহায্যে বিভিন্ন ভরের ধন-তড়িতাবিষ্ট আয়ন ↑ কণিকা-গুলোকে তাদের ভরের ক্রমানুসারে পৃথক করা সম্ভব হয়। যেমন, ইউরেনিয়াম ↑ ধাতু 234, 235 এবং 238 ভর-বিশিষ্ট বিভিন্ন পরমাণুর সমবায়ে গঠিত; 'মাস্ স্পেক্টোগ্রাফ' যন্ত্রের সাহায্যে এদের পৃথক করা যায়। কোন পদার্থের পারমাণবিক ওজন, বা বিভিন্ন আইসোটোপের ↑ সঠিক ভর-ও এই যন্ত্রের সাহায্যে করা নির্ণয় যেতে পারে। যন্ত্রটার এই বিশেষ প্রক্রিয়াকে বলা হয় 'পজিটিভ-রে অ্যানালিসিস'।

মাস্ স্পেক্ট্রাম — মাস্ স্পেক্ট্রোগ্রাফ ↑ যন্ত্রের সাহায্যে ধন-তড়িতাবিত্ত আয়ন-কণিকার ধারা সম্পাতে এক রকম বিশেষ বর্ণালি (স্পেক্ট্রাম ↑) সৃষ্টি করা যায়; এই বিশেষ বর্ণালিকে বলা হয় মাস্-স্পেক্ট্রাম। এর মূল তথ্য প্রদত্ত চিত্র থেকে মোটামুটি বুঝা যাবে। পদার্থের তড়িতাবিষ্ট আয়ন-কণিকার ধারা 'অ'-চিহ্নিত বৈদ্যুতিক গ্রেট দু'টার

মধ্য দিয়ে বেরিয়ে নিয়মিত কিছু বৈকি যায়; তখন এই ধারাপথের লক্ষ্যভাবে 'ম'-চিহ্নিত চৌম্বক ক্ষেত্র



'মাদ্-স্পেক্ট্রাম'
উৎপাদনের পদ্ধতি

সৃষ্টি করলে ওই ধারা উর্বমুখে বৈকি গিয়ে পদায় v_1, v_2 বর্ণালির সৃষ্টি করে। এভাবে বিভিন্ন ভরের কণিকা-গুলো কটোগ্রাফিক প্লেট বা পদায় বিভিন্ন দূরত্বে বর্ণালির রেখাপাত করে থাকে। মাদ্-স্পেক্ট্রামের এই বর্ণালি-রেখার সংস্থান দেখে বিভিন্ন ভরের কণিকার অস্তিত্ব পৃথকভাবে নিরূপণ করা যায়। এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে বিচিত্র কোণে মহাশূন্যে বহু দূরবর্তী জ্যোতিষ্কগুলোর উপাদানসমূহের স্বরূপ পযন্ত নির্ণীত হয়েছে।

মাকোভাইট— বিশেষ এক জাতীয় সাদা অম্ল (মাইকা ↑); যার পাত বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদিতে হস্‌লুটের ↑ হিসাবে ব্যবহৃত হয়।

মিউকাস মেমব্রেন— গলা, নাক প্রভৃতির অভ্যন্তরে যে পাতলা পর্দার আবরণ থাকে। এই পর্দার গায়ে থাকে অনেকগুলি মিউকাস গ্রন্থি, বা গ্লেমা-গ্রন্থি, যেগুলি থেকে জেলির মত ঘন তরল পদার্থ (গ্লেমা)

নিঃসৃত হয়, যাকে বলে মিউকাস।
এ পদাকে মিউকোজা-ও বলে।

মিউর্যাটিক অ্যাসিড— হাইড্রোক্লোরিক ↑ অ্যাসিড, HCl, পূর্বে এই নামে পরিচিত ছিল।

মিউটেসন— আকস্মিক কোন কারণে জীবের সম্ভান-সম্ভতিদের মধ্যে পিতামাতার গুণাবলী থেকে অনুরূপ নূতন গুণাবলীর বিকাশ। সম্ভানে অজিত এই সব নূতন গুণ, ধর্ম ও স্বভাব তার পরবর্তী বংশাবলীতেও সঞ্চারিত হতে পারে। এক্স-রশ্মির ↑ প্রভাবে কখন কখন জীবের স্বকীয় প্রকৃতির এরূপ পরিবর্তন ঘটে থাকে, কস্মিক ↑ রশ্মির প্রভাবেও এরূপ হওয়া সম্ভব। [সাদা ফুলের গাছে কখন কখন দু-একটা এমন বাজ জন্মে যার গাছে লাল ফুল ফোটে। এই লাল ফুলের গাছে যদি বংশ পরম্পরায় পারাবাহিকভাবে লাল ফুলই ফোটে তবে তাকে মিউট্যান্ট বলা হয়।]

মিটার— (১) পরিমাপক যন্ত্র; যে যন্ত্রের সাহায্যে কোন কিছুর পরিমাণ স্থির করা যায়; যেমন— থার্মোমিটার ↑, ভোল্ট মিটার ↑ ব্যারোমিটার ↑ প্রভৃতি। (২) মেটিক পদ্ধতিতে দৈর্ঘ্যের একটা একক; — প্রায় ৩৯.৩৭ ইঞ্চি।

মিটিয়র— উৎসাপিণ্ড; মহাশূন্য থেকে যে সব পদার্থ-পিণ্ড মাঝে মাঝে ভূপৃষ্ঠে নিক্ষিপ্ত হয়ে থাকে। একে

‘মিটিওরাইট’-ও বলে। দ্রবস্ত বেগে পৃথিবীর বায়ুমণ্ডল ভেদ করবার সময়ে এই নৈসর্গিক পদার্থ পিণ্ডগুলো বায়ুর সঙ্গে সংঘর্ষের ফলে জ্বলতে থাকে। লোকে সাধারণতঃ একে বলে উজ্জ্বলপাত। অনেক সময়ে ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র পিণ্ডগুলো বায়ুমণ্ডলেই পুড়ে নিঃশেষ হয়ে যায়, কখন কখন আবার পৃথিবীতে এসে পড়ে। এর মধ্যে থাকে বিভিন্ন খনিজ পদার্থ, বিশেষতঃ লৌহই বেশীর ভাগ থাকে।

মিটিরোলজি — আ বা হা ও য়া বিজ্ঞান; বায়ুমণ্ডলের বিভিন্ন অবস্থা, যেমন — বিভিন্ন সময়ে বিভিন্ন স্থানীয় বায়ুর চাপ, তাপ, আর্দ্রতা, গতি, অবস্থা প্রভৃতি বিভিন্ন বিষয়ের পর্যবেক্ষণ ও তথ্যানুসন্ধান সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। আবহাওয়ার এসব তথ্যাদি থেকে ঝড়, বৃষ্টি, বজ্রা প্রভৃতির পূর্বাভাস বিভিন্ন যুক্তি ও হিসাবের সাহায্যে অনেকটা সঠিকভাবে জানা যায়।

মিডিয়ান — কোন ত্রিভুজের যে-কোন বাহুর মধ্যবিন্দু থেকে বিপরীত কোণিক বিন্দুর সংযোজক সরল রেখা। কাজেই প্রত্যেক ত্রিভুজের তিনটি মিডিয়ান থাকে। এভাবে অঙ্কিত তিনটি



মিডিয়ান যে বিন্দুতে পরস্পর ছেদ করে তাকে বলা হয় ত্রিভুজের সেন্ট্রয়েড, বা মধ্যবিন্দু।

মিডিয়াম — মাধ্যম; যে পদার্থের ভিতরে অল্প কোন পদার্থ স্থিত বা পরিচালিত হয়; যেমন—‘পেইন্ট’ তৈরি করতে বডীন পদার্থের চূর্ণ সাধারণতঃ তিসির তেলে গুলে নেওয়া হয়; এখানে ওই তেল হলো রং-এর মিডিয়াম। শব্দ-তরঙ্গ বায়ুর ভিতর দিয়ে পরিচালিত হয়ে থাকে, কাজেই বায়ু হলো শব্দ-তরঙ্গের মিডিয়াম।

মিথাইল অ্যালকোহল — পদার্থটি সাধারণতঃ ‘উড স্পিরিট’ \uparrow CH_3OH , নামে বিশেষ পরিচিত। ‘ডেস্ট্রাক্টিভ ডিষ্টিলেশন’ \uparrow প্রক্রিয়ায় কাঠ চোলাই করে এই বর্ণহীন বিষাক্ত তরল পদার্থটি পাওয়া যায়। একে কখন কখন ‘উড গ্লাপ থা’ \uparrow বলা হয়। দ্রাবক পদার্থ হিসাবে এবং ‘মেথিলেটেড স্পিরিট’ \uparrow তৈরি করতে ব্যবহৃত হয়। বিভিন্ন শিল্প-কাজে ও এর নানা রকম ব্যবহার আছে।

মিথাইল কার্বিনল — ইথাইল অ্যালকোহল \uparrow ।

মিথিলিন — হাইড্রোকার্বন (CH_2) রাডিক্যাল। ইথিলিন \uparrow , C_2H_4 , প্রভৃতি বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের মত মিথিলিনের কিন্তু পৃথক অস্তিত্ব নেই। অত্যাগ পদার্থের সঙ্গে এটা মিলিত হয়ে বিভিন্ন রাসায়নিক যৌগিকের সৃষ্টি করে থাকে; যেমন, CH_2Cl_2 মিথিলিন ক্লোরাইড। কাজেই এটা মিথিলিন, বা ‘মিথাইল’

গ্রুপ নামে পরিচিত একটা জৈব
রাসায়নিক পদার্থ।

মিথিলিন-ব্লু — গাঢ় নীলবর্ণের এক
প্রকার জটিল জৈব রাসায়নিক
পদার্থের ($C_{16}H_{18}N_3SCl$) বিশেষ
নাম; জলে দ্রবণীয়। রঞ্জক পদার্থ
হিসেবে যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়। ঔষধ
হিসেবে ও জীববিজ্ঞানের পরীক্ষাদিতে
এর কিছু কিছু ব্যবহার আছে।

মিথিলেটেড স্পিরিট — ইথাইল
অ্যালকোহলের \uparrow সঙ্গে সাধারণতঃ
5% ‘মিথাইল অ্যালকোহল’ (উদ্ভ-
স্পিরিট \uparrow) মিশিয়ে যে তরল
জ্বালানি পদার্থ তৈরি হয়। স্পিরিট
লাম্প, স্টোভ প্রভৃতিতে জ্বালানো
হয়; দ্রাবক পদার্থ হিসেবে নানা
রকম রং, ভার্ণিস \uparrow প্রভৃতি তৈরি
করতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। মস্ত
জাতীয় ইথাইল অ্যালকোহলকে
অপেক্ষা ও বিধাক্ত করবার জন্তেই এর
মধ্যে মিথাইল অ্যালকোহল মেশানো
হয়। কখন কখন আবার মিথি-
লেটেড স্পিরিটে পাইরিডিন \uparrow
পেট্রোলিয়াম \uparrow প্রভৃতিও সামান্য
পরিমাণে মিশ্রিত করা হয়ে থাকে।

মিথেন — মার্স গ্যাস \uparrow , CH_4 ;
কার্বার ভ্যান্স \uparrow ।

মিনারেল — খনিজ পদার্থ;
সাধারণতঃ যে-সব অজৈব, বা খাতব
পদার্থ স্বাভাবিক অবস্থায় ভূগর্ভে
পাওয়া যায়; যেমন—লোহা, দস্তা,
তামা প্রভৃতি। কয়লা একটা জৈব

খনিজ পদার্থ। খনিজ তৈলগুলো
প্রধানতঃ জৈব হাইড্রোকার্বন \uparrow
শ্রেণীর। এ-গুলোও অবশ্য খনিজ
পদার্থ; তবে এদের সাধারণতঃ
বলা হয় ‘মিনারেল অয়েল’, অথবা
‘প্যারাফিন \uparrow অয়েল’।

মিনারেলোজি — বিভিন্ন খনিজ
পদার্থের গঠন উপাদান, পরিণাম,
বিশ্লেষণ প্রভৃতির বিভিন্ন তথ্যাদি
সম্পর্কীয় বিজ্ঞান।

মিনিয়াম — রেড লেড \uparrow ।

মিরিয়াপড — কেন্দ্রো বিছা প্রভৃতি
যে-সব প্রাণীর বহুসংখ্যক পা আছে,
এবং ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র এই সব পায়ে



মিরিয়াপড

সাহায্যে যারা
বুকে হেঁটে চলা
ফেরা করে।
এই শ্রেণীর
প্রাণীদের কোন

কোনগুলো আবার তাদের পায়ে
সংখ্যাভূমধ্যী মিলিপেড (সংখ্য পদা),
সেপ্টিপেড (শতপদা) প্রভৃতি
বিভিন্ন নামেও পরিচিত হয়ে থাকে।

মিরেজ — মরীচিকা; মরুভূমিতে
উত্তপ্ত ও হাল্কা বায়ুর বিভিন্ন স্তরে
প্রতিফলিত হয়ে দূরবর্তী বস্তুকে
প্রতিচ্ছায়া দেখে তাকে নিকটবর্তী
বলে ভ্রম হয়। এরকম ছায়া উল্টা
হয়ে পড়ে, যেমন বৃক্ষাদি আকাশ
থেকে মাটির দিকে ঝুলছে; যেমন
জলাশয়ের তীরবর্তী বৃক্ষাদির ছায়া
জলে প্রতিফলিত হয়। এভাবে

দূরবর্তী তরঙ্গায়িত আলোকরশ্মির
একরূপ ছায়া নিকটেই জলাশয়ের মত
পরিদৃষ্ট হয়ে মরুভূমিতে তৃষ্ণার্ত
পথিকদের বিভ্রান্ত করে।

মিলি — হাজার ভাগের এক ভাগ।
এক সহস্রাংশ ভাগ প্রকাশ করতে
ব্যবহৃত হয়; যেমন—মিলিগ্রাম,
এক গ্রামের $1/1000$ ভাগ, প্রায়
০.০১৫ গ্রাম। এইরূপ মিলি-
লিটার ↑, মিলিমিটার ↑ ইত্যাদি।

মিলি-অ্যাম্পিটার — অতি ক্ষুদ্র
মাপের অ্যাম্পিটার ↑ যন্ত্র; যাতে
মিলি অ্যাম্পিয়ার ↑, অর্থাৎ এক
অ্যাম্পিয়ারের হাজার ভাগের এক
ভাগ পর্যন্ত তড়িৎ-প্রবাহ মাপা
সম্ভব হয়ে থাকে।

মিলি-বার — বায়ুমণ্ডলীয় চাপ পরি-
মাপের একক বিশেষ, আবহাওয়া
বিজ্ঞানে কথটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।
 60° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড ↑ উষ্ণতায় 45°
অক্ষাংশের (ল্যাটিটিউড ↑) বায়ু-
মণ্ডলীয় চাপকে এক 'বার' বলা
হয়; এই চাপ ব্যারোমিটারে ↑
প্রায় 75 সেন্টিমিটার পারদ-স্তম্ভের
ওজনের সমান। মিলি-বার হলো
এই চাপের হাজার ভাগের একভাগ।

মিথিওয়ে — গ্যাসাল্পি ↑; বাংলায়
বলে ছায়াপথ। মহাশূন্যে অনেকটা
স্থান জুড়ে যে সাদা আলোকপুঞ্জ
দেখা যায়। পরস্পর নিকটবর্তী
অসংখ্য ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র নক্ষত্র ও গ্যাসীয়
শিঙের সমবায়ে এই ছায়াপথ

গঠিত। বহু দূরবর্তী বলে ওই ক্ষুদ্র
ক্ষুদ্র জ্যোতিষ্কগুলো দৃষ্টিগোচর হয়
না, আলোকপুঞ্জ মাত্র দেখা যায়।

মেগা — দশ লক্ষ গুণ বৃদ্ধিতে কথটা
ব্যবহৃত হয়; যেমন, মেগা-সাইক্ল
মানে কোন অর্টোনেটি ক্যারেণ্টের ↑
দশ লক্ষ বার বিবর্তন (পজিটিভ
থেকে নেগেটিভ ও নেগেটিভ থেকে
পজিটিভ)। সাধারণভাবে কোন
কিছুর অস্বাভাবিক বৃদ্ধি বা বৃহদা-
য়তন বৃদ্ধিতেও কথটা ব্যবহৃত হয়ে
থাকে, যেমন — মেগাকোলন
বললে অস্ত্রের কোলন ↑ নামক
অংশের অত্যধিক বৃদ্ধি বুঝায়।

মেগোম — দশ লক্ষ গুণ ↑।

মেটাজোয়া — যে-সব জীবের দেহ
দুই বা ততোধিক কোষ-স্তরে গঠিত;
বস্তুত: এককোষী প্রোটোজোয়া ↑
ও স্পঞ্জ জাতীয় জীব ব্যতীত সব
প্রাণীই মেটাজোয়া শ্রেণীর।

মেটামার্সাল — পায়ের পাতার
অভ্যন্তরস্থ খণ্ডে খণ্ডে সংযুক্ত হাড়-
গুলি। এগুলির গঠন
ও সংস্থানের বৈশিষ্ট্যের
জগ্রে এদের 'মেটামার্সাল
বোন' বলে। হাতের
পাতার এরূপ পরস্পর
সংযুক্ত হাড়গুলিকে বলে
মেটাকার্পাল বোনস।



মেটামার্সাল

মেটাল — ধাতব পদার্থ। সোনা,
রূপা, লোহা প্রভৃতি যে-সব মৌলিক

পদার্থের বিশেষ এক প্রকার ধাতব ঔজ্জ্বল্য আছে, পিটিয়ে পুড়িয়ে থাকে যুদ্ধ তার ও পাতে পরিণত করা যায়, এবং সাধারণতঃ যার উত্তাপ ও তড়িৎ পরিবহনের ক্ষমতা থাকে। ধাতব পদার্থ মাত্রই অক্সিজেনের সঙ্গে রাসায়নিক মিলনে অক্সাইড ↑ সৃষ্টি করে। সাধারণতঃ সকল ধাতুই মোটামুটি ইলেক্ট্রোপজ্জিট ↑ ধর্ম বিশিষ্ট হয়ে থাকে।

মেটালয়েড — ধাতুকল্প; যে সব মৌলিক পদার্থের গুণ ও ধর্ম অনেকাংশে ধাতব পদার্থের মত। কোন কোন রাসায়নিক ক্রিয়ায় এদের ধাতুর জায় মনে হয়; কিন্তু প্রকৃত পক্ষে ধাতব পদার্থের সকল গুণ ও ধর্ম এদের থাকে না। এজন্তে আর্সেনিক ↑, অ্যান্টিমনি ↑ প্রভৃতি মৌলিক পদার্থকে বলে মেটালয়েড।

মেটালোগ্রাফি—বিভিন্ন ধাতু ও ধাতুসংকর সংস্থায় বিজ্ঞান, তাদের শিল্প-উৎপাদন, বিশুদ্ধতা, ব্যবহার প্রভৃতি বিষয়ক বিজ্ঞান। পক্ষান্তরে **মেটালার্জি** হলো খনিজ থেকে বিশুদ্ধ ধাতু নিষ্কাশন, ধাতুসংকর তৈরি, খনিজের ধাতব রাসায়নিক গঠন নির্ধারণ প্রভৃতি বিষয়ক ব্যবহারিক বিজ্ঞান।

মেটাবলিজম্—জীবের দেহাভ্যন্তরে যে-সব রাসায়নিক প্রক্রিয়ার ফলে বিভিন্ন ভুক্ত পদার্থ বিল্লিষ্ট হয়ে নূতন নূতন পদার্থের উৎপত্তি ঘটে,

এবং তার ফলে জীব-দেহের পুষ্টি ও বৃদ্ধি সাধিত হয়ে থাকে। এইরূপ বিভিন্ন সব 'মেটাবলিক' প্রক্রিয়ায় দেহাভ্যন্তরে যে-সব পদার্থের সৃষ্টি হয় তাদের বলে **মেটাবোলাইট**। **মেটান্ডিহাইড** — অ্যাসিট্যান্ডিহাইডের ↑ (CH_3CHO) পলিমারাইজেশন ↑ প্রক্রিয়ায় উৎপন্ন একটি কঠিন যৌগিক পদার্থ; জিনিসটা সাদা, বিষাক্ত ও দাহ্য; যা 'মেটাফরেন' নামে বিক্রয় হয়। জ্বালানি হিসেবে ও কীট-পতঙ্গনাশক পদার্থরূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

মেটাবোলাইট — মেটাবলিজম্ ↑।

মেটামেরিজম্—রাসায়নিক হিসেবে সমগোত্রীয় বিভিন্ন যৌগিক পদার্থের এক প্রকার আইসোমেরিজম্ ↑ প্রক্রিয়া। এই প্রক্রিয়ায় গঠিত যৌগিকগুলো বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের সমান সংখ্যক নির্দিষ্ট পরমাণুর সমবায়ে উৎপন্ন হয়, কিন্তু পরমাণুগুলোর বিভিন্নরূপ সংযোজনের ফলে বিভিন্ন গুণ ও ধর্মবিশিষ্ট পদার্থের উৎপত্তি ঘটে; যেমন, ডাই-ইথাইল ইথার, $\text{C}_2\text{H}_5\text{O.C}_2\text{H}_5$, এবং প্রোপাইল ইথার, $\text{CH}_3\text{O.C}_3\text{H}_7$ পরস্পর হলো মেটামেরিক পদার্থ; কারণ, এই সমগোত্রীয় পদার্থ দুটার মধ্যে সমান সংখ্যক কার্বন, হাইড্রোজেন ও অক্সিজেন পরমাণু রয়েছে, কিন্তু তাদের পরস্পর সংযোজনের বিভিন্নতার জন্তে পদার্থ দুটার গুণ ও

ধর্মের পার্থক্য ঘটেছে। সমগোত্রীয় পদার্থ না হয়ে বিভিন্ন শ্রেণীর রাসায়নিক পদার্থের মধ্যে এরূপ ঘটলে পদার্থগুলোকে আইসোমেরিক, বা আইসোমার ↑ বলা হয়।

মোটাইটিস — প্রসূতির গর্ভাশয়ের (ইউটেরাস ↑) স্ফীতি ও প্রদাহ-জনিত এক বিশেষ জ্বী-রোগ। গর্ভাশয়ের অভ্যন্তরস্থ প্রাচীর-পর্দাকে বলা হয় এণ্ডোমেট্রিয়াম।

মেট্রিক সিস্টেম — পরিমাপের দশমিক পদ্ধতি। মিটার ↑, গ্রাম ↑ প্রভৃতি এককের সাহায্যে বৈজ্ঞানিক গণনাদিতে দশের গুণিতক বা দশ-মাংশের হিসাবে বিভিন্ন পরিমাপের দশমিক প্রণালী : যেমন, মিটার হলো দৈর্ঘ্য পরিমাপের একক — প্রায় 39.37 ইঞ্চি। তার আবার ডেসা-মিটার, কিলোমিটার ; অথবা সেন্টি-মিটার, মি লি মি টা র প্র ভৃ তি। ওজনের একক গ্রাম ↑ ; কিলো-গ্রাম, মিলিগ্রাম প্রভৃতি। **মেট্রিক টন** = 1,000 কিলোগ্রাম ↑।

মেডুলা অবলঙ্গেটা — মস্তিষ্কের নিম্নভাগের (সেরিবেলাম ↑) অংশ



বিশেষের নাম। মস্তিষ্কের এই অংশ শ্বাস-প্রশ্বাস, রক্ত-চলাচল ও দেহের আরও অনেক মেডুলা অবলঙ্গেটা প্রায়োজনী য জৈবিক ক্রিয়াকলাপ নিয়ন্ত্রণ করে থাকে। চিত্রে ভৌর-চিহ্নিত অংশ।

মেডুলা — জীবদেহের কোন অংশ বিশেষের অভ্যন্তরস্থ পদার্থ ; যেমন, হাড়ের মধ্যে থাকে মজ্জা, কোন কোন উদ্ভিদের শাখা ও কাণ্ডের অভ্যন্তরে থাকে এক বকম নরম শাঁস। এ-গুলোকে বলে মেডুলা।

মেণ্ডেলি, গ্রিগর — অস্ট্রিয়ারাসী ধর্ম-যাজক ও প্রকৃতি-বিজ্ঞানী ; জন্ম 1822 খৃঃ, মৃত্যু 1884 খৃঃ। অবসর সময়ে উদ্ভিদের বংশগতি সম্বন্ধে নিভৃতে সুদীর্ঘ গবেষণা ; 1866 খৃষ্টাব্দে জীবের বংশাত্ত্বক্রম বিষয়ে যুগান্তকারী তথ্য প্রচার ; যার উপরে আধুনিক প্রজনন-বিজ্ঞান (জেনেটিক্স ↑) ভিত্তি স্থাপিত হয়েছে। জীবিতকালে অখ্যাত ; কিন্তু মৃত্যুর পরে বিশ্ববিজ্ঞানী-সমাজের অবি-স্মরণীয় স্বীকৃতি লাভ।

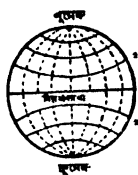
মেণ্ডেলিক — রাশিয়ারাসী রসায়ন-বিজ্ঞানী, জন্ম 1834 খৃঃ, মৃত্যু 1907 খৃঃ। মৌলিক পদার্থের পরমাণবিক সংখ্যা অনুসারে পর্যায়ক্রমিক তালিকা (পিরিয়ডিক টেবল ↑) প্রণয়ন এবং পদার্থের গুণ ও ধর্মের পোনঃপোনিক ক্রমপথায়ের সূত্র (পিরিয়ডিক-ল ↑) আবিষ্কারেই অবিস্মরণীয় কীর্তি। তৎকালীন অজ্ঞাত বিভিন্ন মৌলের গুণাগুণ ও অস্তিত্ব সম্বন্ধে ভবিষ্যদ-বাণী ; যার ফলে নূতন মৌলের সন্ধানে পরবর্তীকালে সহজ-সাফল্য।

মেণ্ডেলিক টেবল — বিজ্ঞানী মেণ্ডেলিক মৌলিক পদার্থগুলোর

শুণ ও ধর্ম অনুসারে যে পর্যায়ক্রমিক তালিকা প্রণয়ন করেছিলেন ; বাক্যে সাধারণতঃ বলে ‘পিরিয়ডিক টেবল’। (পিরিয়ডিক ল ↑)।

মেন্ধল — জৈব রাসায়নিক পদার্থ, $C_{10}H_{80}O$; সাদা, ফটিকাকার, তীব্র ঝাঁজ ও গন্ধবিশিষ্ট পদার্থ। একে সাধারণতঃ বলে ‘পিপারমেন্ট’ ; ঐশ্বর্য হিসেবে ব্যবহৃত হয়।

মেরিডিয়ান — (1) দ্রাঘিমা বৃত্ত ; ভৌগোলিক দূরত্ব হিসেবের ক্ষেত্রে যে সব বৃত্তরেখা উত্তর ও দক্ষিণ



মেরুর মধ্য দিয়ে পৃথিবীকে বেটন করে আছে বলে কল্পনা করা হয়েছে। এ-গুলোকে ‘লাইন্স

মেরিডিয়ান লাইন্স অব লজিটিউড’ ↑, বা ‘টেরেষ্ট্রিয়াল মেরিডিয়ান’ বলে। (2) জ্যোতির্বিজ্ঞান তথ্যাদি নির্ধারণের ক্ষেত্রে যে-সব মহাবৃত্ত রেখা ‘সেলেস্টিয়াল ফিয়ারের’ ↑ জেনিথ ↑ ও নাদির ↑ বিন্দুদ্বয়ের মধ্য দিয়ে গগন-মণ্ডল বেটন করে আছে বলে কল্পনা করা হয়ে থাকে। এদের বলে ‘সেলেস্টিয়াল মেরিডিয়ান’।

মেন্টিং পয়েন্ট — গলনাংক উষ্ণতা ; যত ডিগ্রি উষ্ণতায় কোন কঠিন পদার্থ তরল অবস্থা প্রাপ্ত হয়। বিভিন্ন পদার্থের গলনাংক বিভিন্ন, এবং তা বায়ুমণ্ডলীয় চাপের উপর নির্ভরশীল (বয়েলিং পয়েন্ট ↑)।

এক্ষেত্রে কোন পদার্থের গলনাংক বললে সাধারণতঃ বায়ুমণ্ডলের স্বাভাবিক চাপে (760 মিলি-মিটার) পদার্থটি এই উষ্ণতায় প্রবীভূত হয়, বৃদ্ধিতে হবে ; যেমন, সালফার, বা গন্ধকের গলনাংক $112^{\circ}8'$ সেন্টিগ্রেড ; অর্থাৎ গন্ধক সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় চাপে $112^{\circ}8'$ সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় প্রবীভূত হয়।

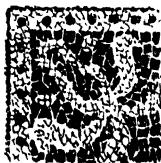
মেসন — কস্মিক ↑ রশ্মিতে প্রাপ্ত এক প্রকার অতি সূক্ষ্ম কণিকা। বিভিন্ন পরীকার সাহায্যে এর অস্তিত্ব ও গুণাগুণ নিরূপিত হয়েছে। এর ভর ইলেক্ট্রন ↑ এর প্রোটন ↑ কণিকার ভরের মাঝমাঝি। মেসন কণিকা দন-তড়িৎবিশিষ্ট ও ঋণ-তড়িৎবিশিষ্ট দু’রকমেরই আছে ; এমন কি, সম্ভবতঃ তড়িৎবিশীল মেসন কণিকাও কস্মিক রশ্মিতে বিদ্যমান। এ-সব মৈসর্গিক কণিকার তড়িৎ-শক্তির পরিমাণ ইলেক্ট্রন কণিকার সমান। কস্মিক বা মহা-জাগতিক রশ্মির সঙ্গে এই মেসন কণিকা মহাশূন্য থেকে অজ্ঞপ্ত ধারায় অহঃরহ ভূপৃষ্ঠে বর্ষিত হয়ে থাকে।

মেন্সোজোইক — ভূতাত্ত্বিক গবেষণা মতে পৃথিবীর মধ্যযুগ ; প্রায় 25 কোটি থেকে 7 কোটি বছরের মধ্যবর্তী অতীত যুগ। 25 কোটি বছরের আগে ছিল পৃথিবীর প্যালিওজোইক, বা প্রাচীন যুগ। আর 7 কোটি বছর অতীত থেকে

চলছে বর্তমান নিওজোইক, বা নবযুগ। ভূ-স্তরের শিলার গঠন ও সংস্থান এবং বিভিন্ন স্তরের জীবাশ্ম (ফোসিল ↑) পরীক্ষা করে এই যুগ বিভাগ করা হয়েছে। পৃথিবীর মেসোজোইক যুগে বিরাটাকার আদিম সরীসৃপ ও পক্ষিকুল বিচরণ করতো, অধুনা তারা বিলুপ্ত।

মেসোফাইট — বিশেষ এক উদ্ভিদ শ্রেণী; যারা নাতিশীতোষ্ণ আব-
হাওয়ায়ই জন্মায় ও বেঁচে থাকে।
এদের উৎপত্তি ও বৃদ্ধির জগ্রে মাঝা-
মাঝি আর্দ্রতা ও উষ্ণতা থাকা চাই।
মেসো মানে মধ্যবর্তী বা মাঝা-
মাঝি; যেমন, মেসোফিল হলো
উদ্ভিদপত্রের ছাঁদিকের বহিস্থকের
মধ্যবর্তী কোমল অংশ; আবার
মেসেন্কেফালন হলো মধ্যমস্তিষ্ক
(মিডল ব্রেন)।

মোজেইক — (1) সিমেন্টের মধ্যে
রঙীন প্রস্তরাদি বসিয়ে নানা চিত্র-
বিচিত্র যে-সব নক্সা তৈরি করা হয়।



মোজেইক

সুদৃশ্য করবার
জগ্রে ঘরের
মেজেতে এ-
ভাবে 'মোজে-
ইক' করা হয়ে
থাকে। (2)

জীবাণুর প্রভাবে অনেক সময়ে
উদ্ভিদের পাতার স্থানে স্থানে বিবর্ণ
হয়ে গিয়ে অনেকটা মোজেইক
চিত্রের মত দেখায়। উদ্ভিদের এই

রোগকে 'মোজেইক ডিজিজ'
বলে। (3) টিন, পারা, অ্যামোনিয়াম
ক্লোরাইড ও গন্ধকের এক রকম
সংশ্লিষ্ট উত্তপ্ত করে ঘেরডীন পদার্থ
পাওয়া যায়। জিনিসটা দেখতে
অনেকটা স্বর্ণরেণুর মত; একে বলে
মোজেইক গোল্ড।

মোটর নার্ভ — দেহের যে স্নায়ু-
মণ্ডলী অঙ্গ-প্রত্যঙ্গের কর্মশক্তি
জোগায়। আমরা কাজকর্ম করি,
হাটি, চলি, এই মোটর নার্ভের কায-
কারিতার ফলে। 'সেন্সরী নার্ভ'
নামে দেহে আর এক রকম স্নায়ু-
মণ্ডলী আছে, যা দেহে ব্যথা-বেদনা
প্রভৃতির অনুভূতি জাগায়।

মোনাজাইট — এক রকম খনিজ
পদার্থ; যার মধ্যে সিরিয়াম ↑,
থোরিয়াম ↑ এবং বিভিন্ন রেয়ার-
আর্থ ↑ ধাতু মিশ্রিত থাকে। এর
মধ্যে সামান্য পরিমাণে হিলিয়াম ↑
গ্যাসও সংবদ্ধ অবস্থায় থাকে।
দক্ষিণ ভারতের সমুদ্রতীরে 'মোনা-
জাইট' খনিজ পাওয়া যায়।

মোমেণ্ট (অব ফোর্স) — শক্তি
প্রয়োগে কোন বস্তু ঘোরালে ওই
বস্তুতে যেচক্রাকার গতিশীলতা জন্মায়
তার পরিমাণকে বলে ওই শক্তির
(ফোর্সের) মোমেণ্ট। এভাবে
ঘূর্ণনের স্থির বিন্দু (শক্তি-কেন্দ্র)
থেকে গতিপথের উপর অঙ্কিত লম্ব
রেখার দৈর্ঘ্যকে প্রযুক্ত শক্তির
পরিমাণ দিয়ে গুণ করে মোমেণ্টের

পরিমাণ স্থির করা হয়। সূত্র।
বোধে 'খ' বস্তুকে 'ক' বিন্দু থেকে
ঘোরালে প্রযুক্ত শক্তি যদি 'প'
(পাউণ্ড) হয়, তবে ওই ফোর্সের
মোমেন্ট হবে $p \times k$ । যন্ত্রাদির
বেয়ারিং, দরজা জানালার কল্লি
প্রভৃতিতে যে শক্তি প্রযুক্ত হয়, তার
মোমেন্ট এভাবে স্থির করা হয়।

মোমেন্টাম — কোন গতিশীল বস্তুর
ভর (মাস \uparrow) এবং গতিবেগের
(ভেলোসিটি \uparrow) গুণফল। যদি 150
গ্রাম \uparrow ওজননের (ভরবিশিষ্ট) একটি
বল প্রতি সেকেন্ডে 100 সেন্টিমিটার
গতিতে ছোটে, তাহলে বলটার
মোমেন্টাম হবে $150 \times 100 =$
 $15,000$ সেন্টিমিটার-গ্রাম-সেকেন্ড
একক। সাধারণভাবে, কোন বস্তুর
ভর m এবং গতিবেগ v হলে তার
মোমেন্টাম M হবে mv ।

মোল — গ্রাম এককে কোন
পদার্থের আণবিক ওজন; অর্থাৎ
কোন পদার্থের একটি অণুর সংগঠক
পরমাণুগুলোর ওজনের মোট সমষ্টি
গ্রামে \uparrow প্রকাশ করলে তাকেই বলে
পদার্থটার মোল, বা গ্র্যাম মলি-
কিউল \uparrow । আবার এক লিটার
জলে এক মোল পরিমাণ পদার্থ
দ্রবীভূত করলে সেই দ্রবকে বলে
মোলার সমাধান।

মোল্ড — (1) ঢালাইয়ের ছাঁচ;
গলিত ধাতু যে-সব নির্দিষ্ট আকারের
গর্তে ঢেলে বিভিন্ন গঠনের ঢালাই

জিনিস তৈরি করা হয়। (2) বিশেষ
এক শ্রেণীর ছত্রাক (ফাঙ্গাস \uparrow);
বাসি কটুর উপরে এই শ্রেণীর সবুজ
বর্ণের ছত্রাক জন্মায়।

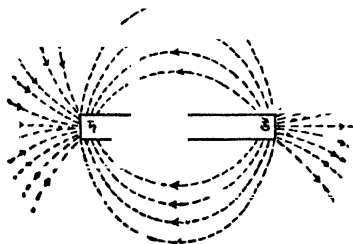
ম্যাক্রো — 'বৃহৎ' অর্থে শব্দটা
ব্যবহৃত হয়ে থাকে; যেমন, কোন
লোকের মাথা অস্বাভাবিক বড়
হলে তাকে বলা হয় 'ম্যাক্রো-
ফ্যালিক'। কোন পলিমার \uparrow পদার্থের
সম্মিলিত বৃহদাকার অণুকে বলে
'ম্যাক্রো-মলিকিউল'। এই 'ম্যাক্রো'
কথটি হলে: ক্ষুদ্রাণুবোধক **মাই-**
ক্রো \uparrow শব্দের বিপরীত অর্থবোধক।

ম্যাক্রোস্কোপিক — অণুবীক্ষণ
যন্ত্রের সাহায্য ব্যতিরেকে খালি
চোখেই যে-সব পদার্থ দেখা যায়।
মাইক্রোস্কোপিক (অণুবীক্ষণিক)
শব্দের বিপরীত অর্থবোধক।

ম্যাক্সওয়েল — স্কটল্যান্ডবাসী পদার্থ-
বিজ্ঞানী; জন্ম 1831 খৃঃ, মৃত্যু 1879
খৃষ্টাব্দ। গ্যাসীয় সংমিশ্রণে বিভিন্ন
গ্যাসের অণুদের পারস্পরিক গতি ও
অণুপ্রবেশ বিষয়ক সূত্র নির্ধারণ।
তড়িৎ-চুম্বকীয় (ইলেকট্রোম্যাগনে-
টিক \uparrow) তরঙ্গের অস্তিত্ব সম্বন্ধে ভবি-
ষ্যদ্বাণীর (হার্জ \uparrow) জন্ম প্রসিদ্ধি।

মাগমা — পৃথিবীর অভ্যন্তর
ভাগের বিভিন্ন গলিত পদার্থাদি;
প্রাকৃতিক নিয়মে কালক্রমে যা থেকে
গ্র্যানাইট \uparrow প্রভৃতি বিভিন্ন কঠিন
প্রস্তর সৃষ্টি হয়েছে বলে ভূ-তাত্ত্বিক
গবেষণায় প্রমাণিত হয়েছে।

ম্যাগনেট — চুম্বক ; যে বিশেষ লৌহ সাধারণ লোহাকে আকর্ষণ করে। বিভিন্ন কোশলে আয়রন (লাহা), নিকেল, কোবল্ট প্রভৃতি ফেরোম্যাগনেটিক ↑ পদার্থের এরূপ চৌম্বক ধর্ম সৃষ্টি করা যায়। স্থায়ী চুম্বকের চারিদিকে চৌম্বক শক্তির ক্ষেত্র সৃষ্টি হয়। অবশ্য চুম্বক-দণ্ডের দুই প্রান্তদেশে (ম্যাগনেটিক পোল ↑) চৌম্বক শক্তি



ম্যাগনেটিক লাইন্স অব ফোর্স প্রবল থাকে। একটা চুম্বকদণ্ড সূতায় ঝুলিয়ে দিলে ওর এক প্রান্ত লব্ধা পৃথিবীর মোটা মুট উত্তর দিকে ও অপর প্রান্ত দক্ষিণ দিকে মুখ করে থাকে। এজগ্রে এই দুই প্রান্তকে যথাক্রমে ম্যাগনেটের 'নর্থ পোল' ও 'সাউথ পোল' বলে।

ম্যাগনেটিজম (টেরেস্টিয়াল) — ভূগোলকের এক বকম স্বাভাবিক চৌম্বক শক্তি লক্ষিত হয়; পৃথিবীর কেন্দ্রস্থলে প্রায় উত্তর দক্ষিণে প্রসারিত যেন একটা বিরাট চুম্বক রয়েছে, এবং তারই প্রভাবে যেন ভূ-পৃষ্ঠে একটা শক্তিশালী 'ম্যাগনেটিক ফিল্ড' সৃষ্টি হয়েছে। পৃথিবীর এই

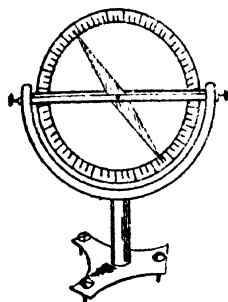
স্বাভাবিক চৌম্বক শক্তিকে বলে টেরেস্টিয়াল (পাখিব) ম্যাগনেটিজম। একটা চুম্বক-দণ্ড সূতায় ঝুলিয়ে দিলে তার দক্ষিণ ও উত্তর প্রান্ত ঐ পাখিব চৌম্বকশক্তির প্রভাবে সর্বদা পৃথিবীর চৌম্বক মেরুর বরাবর উত্তর ও দক্ষিণে মুগ করে থাকে। চুম্বকের এই ধর্মের ব্যবহারিক প্রয়োগেই কম্পাস, বা 'দিগনির্ঘয় যন্ত্র' তৈরি হয়েছে। পৃথিবীর চৌম্বক মেরু ভৌগোলিক মেরু থেকে পূর্ব-পশ্চিমে কিছু সরে আছে; অবশ্য মোটামুটি ভাবে এদের একই ধরা হয়।

ম্যাগনেটিক অ্যাক্সিস — চৌম্বক অক্ষ; কোন চুম্বকদণ্ডের দুই প্রান্তীয় কেন্দ্রের সংযোজক রেখা।

ম্যাগনেটিক ই কোয়েটার — পৃথিবীর উত্তর ও দক্ষিণ চৌম্বক মেরুর সমদূরবর্তী কাল্পনিক বৃত্ত-রেখাকে বলে ম্যাগনেটিক ই কোয়েটার (চুম্বকীয় নিরক্ষরেখা)। এই বৃত্ত রেখায় অবস্থিত পৃথিবীর বিভিন্ন স্থানে ম্যাগনেটিক ডিপ ↑ থাকে না। পৃথিবীর ম্যাগনেটিক ই কোয়েটার ও ভৌগোলিক ই কোয়েটার ↑ এক না হলেও প্রায় কাছাকাছি।

ম্যাগনেটিক ডিপ — পাখিব চৌম্বক ক্ষেত্র ও ভূ-পৃষ্ঠের সমান্তরাল ক্ষেত্রের মধ্যবর্তী কোণিক ব্যবধান। ম্যাগনেটিক মেরিডিয়ানে ↑ ভূ-পৃষ্ঠের লম্ব-ক্ষেত্রে সহজে ঘুরতে পারে এমনভাবে বসিত একটা চুম্বক শলাকা ভূ-পৃষ্ঠের

সমাস্তরাল ক্ষেত্রের সঙ্গে যে কোণ
সৃষ্টি করে তার ডিগ্রি পরিমাণকে



ম্যাগ্নেটিক ডিপ-সার্কল

বলে ডিপ-
অ্যাঙ্গেল,
বা ম্যাগ্নে-
টিক ডিপ।
'ডিপ-সা-
র্কেল' নামে
এক যন্ত্র সা-
হায্যে ম্যা-
গ্নেটিক 'ডিপ
অ্যাঙ্গেল'

সহজেই নির্ণয় করা যেতে পারে।

ম্যাগ্নেটিক ডেরিনেনসন —

পৃথিবীর ভৌগোলিক মেরিডিয়ান ↑
ও চুম্বকীয় মেরিডিয়ানের মধ্যবর্তী
কৌণিক ব্যবধান; অর্থাৎ পৃথিবীর
ভৌগোলিক উত্তর মেরু ও চুম্বকীয়
উত্তর মেরুর
মধ্যবর্তী কোণ।

কম্পাস, বা দিগ্-

দর্শন যন্ত্রের

চুম্বক শলাকার

অবস্থান দেখে

বিভিন্ন সময়ে

বিভিন্ন স্থানের ম্যাগ্নেটিক ডেরিনেনসন

এই 'ডেরিনেনসন' কোণ নির্ণয় করা

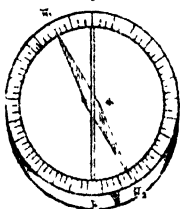
হয়। এরূপ কোণকে ম্যাগ্নেটিক

ডিভিয়েসন-ও বলা হয়।

ম্যাগ্নেটিক স্টর্ম — চুম্বক ঝটিকা;

বিভিন্ন নৈসর্গিক কারণে পাথিব

চৌম্বক শক্তির ক্ষেত্রে অনেক সময়ে



বিশৃঙ্খল। ঘটে, যার ফলে কম্পাস
যন্ত্রের চৌম্বক শলাকা আকস্মিক-
ভাবে দিক পরিবর্তন করে। একেই
বলে 'ম্যাগ্নেটিক স্টর্ম'। সৌর কলঙ্কের
আধিক্য ও অরোরা-বোরিয়েলিসের ↑
আকস্মিক ঔজ্জ্বল্য বৃদ্ধি প্রভৃতির
সময়ে এরূপ হতে দেখা যায়।

ম্যাগ্নেটাইট — চৌম্বক শক্তিবিশিষ্ট
এক প্রকার খনিজ লোহ; অত্যন্ত
কঠিন ও কৃষ্ণবর্ণ পদার্থ। লোহার
এক বকম স্বভাবজাত অক্সাইডে,
 Fe_3O_4 , খনিজটা গঠিত।

ম্যাগ্নেটো — তড়িৎ-উৎপাদক এক
বকম ক্ষুদ্র যন্ত্র বিশেষ। যান্ত্রিক
ব্যবস্থায় চৌম্বক শক্তির প্রভাবে এর
অভ্যন্তরস্থ তার-কুণ্ডলীতে তড়িৎ
শক্তি উৎপাদিত হয়ে থাকে। এই
তড়িৎ প্রবাহের পথে সন্নিকটবর্তী
দুই প্রান্তের সামান্য ব্যবধানের
(স্পার্ক গ্যাপের) মধ্যে তড়িৎ-
ক্ষুরণ ঘটে। ইন্টারগাল কনাসন
ইঞ্জিনে ↑ পেট্রোল বাষ্প এইরূপ
স্পার্ক, অর্থাৎ বৈদ্যুতিক ক্ষুলিঙ্গের
সংস্পর্শেই জলে ওঠে। সাধারণতঃ
মোটরগাড়ীর ইঞ্জিনেই এরূপ ক্ষুদ্র
ম্যাগ্নেটো, যন্ত্র ব্যবহৃত হয়।

ম্যাগ্নেটোমিটার — এক বকম
যন্ত্র, যার সাহায্যে বিভিন্ন চুম্বকের
চৌম্বকশক্তির পরিমাণ, বা বিভিন্ন
ক্ষেত্রের চৌম্বক শক্তির তীব্রতা
পরিমিত হয়ে থাকে। সাধারণ
ম্যাগ্নেটোমিটারে প্রধাণতঃ একটা

ক্ষুদ্র চূষক-দণ্ড ও একটা লম্বা ধাতব শলাকা পরস্পরের লম্বভাবে কেন্দ্র স্থলে সংবদ্ধ থাকে। শলাকাটা একটা গোলাকার স্ফেলের উপরে আবর্তিত হয়ে এর সঙ্গে সংবদ্ধ চূষক-দণ্ডটার আবর্তনের পরিমাণ নির্ধারণ করে। বাইরের কোন চৌম্বক শক্তির প্রভাবে যন্ত্রের ওই চূষক-দণ্ডটার যেরূপ আবর্তন ও অবস্থান লক্ষিত হয়, তা থেকে চৌম্বক ক্ষেত্রের শক্তির পরিমাণ সহজেই স্থির করা যেতে পারে। এরূপ যন্ত্রকে বলে ডিয়েস্ক্যান ম্যাগনেটোমিটার; আবার আর এক বকমের ভাইব্রেশন ম্যাগনেটো-মিটার যন্ত্রও আছে।

ম্যাগ্নেসিয়াম — আলুমিনিয়াম ও ম্যাগ্নেসিয়ামের একটা সংকর ধাতু; অত্যন্ত হালকা ও শক্ত। আলুমিনিয়ামের চেয়ে ৭ সহজে এ-দিয়ে বিভিন্ন আকারের হালকা জিনিস তৈরি করা যায়। কখন কখন এর মধ্যে কিছু তামাও মেশানো হয়ে থাকে। বিমানপোতের খোল সাধারণতঃ এই সংকর ধাতু দিয়েই তৈরি হয়ে থাকে।

ম্যাগ্নেসিয়াম মেটাল — লোহা, টিন, অ্যান্টিমনি ও লেড (সীসা) ধাতুর সংমিশ্রণে উৎপন্ন একটা সংকর ধাতু। এ-দিয়ে সাধারণতঃ যন্ত্রাদির বেরারিং তৈরি হয়। এর মধ্যে সীসার ভাগই থাকে বেশি।

ম্যাগ্নেসিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ, সাংকেতিক চিহ্ন Mg; পারমাণবিক ওজন 24.32, পারমাণবিক সংখ্যা 12; বিশেষ হালকা ও রূপের মত সাদা ধাতু। বায়ুর সংস্পর্শে এর ঔজ্জ্বল্য নষ্ট হয়ে যায়, ম্যাগ্নেসিয়াম অক্সাইডের আবরণ পড়ে। জ্বালালে উজ্জ্বল আলো ছড়িয়ে জ্বলতে থাকে, ম্যাগ্নেসিয়াম অক্সাইড, MgO , জন্মায়। এই তীব্র আলোর সাহায্যে রাত্রিকালে ফটোগ্রাফির ↑ কাজ হয়। ম্যাগ্নেসাইট ($MgCO_3$), ডোলামাইট ($MgCO_3 \cdot CaCO_3$), কার্ণালাইট ($KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$), প্রভৃতি বিভিন্ন খনিজ থেকে ম্যাগ্নেসিয়াম ধাতু নিষ্কাশিত হয়। ম্যাগ্নেসিয়াম ↑ প্রভৃতি হালকা সংকর-ধাতু, আগুন-বোমা প্রভৃতি তৈরি করতে ব্যবহৃত হয়। এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ কখন কখন ঔষধরূপেও (ম্যাগ্নেসাল্ফ ↑) ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ম্যাগ্নেসিয়াম সাল্ফেট — সংক্ষেপে থাকে বলে ম্যাগ্নেসাল্ফ, $MgSO_4$; বিরচক পদার্থ, ঔষধ হিসেবে ব্যবহৃত হয়। যৌগিকটা 'ইপ্সম সল্ট' ↑ নামেও পরিচিত।

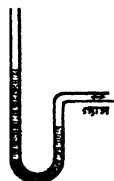
ম্যাগ্নেসিয়াম — ম্যাগ্নেসিয়াম অক্সাইড MgO ; ঔষধ হিসেবে যে 'ম্যাগ্নেসিয়া-অ্যাল্ভা' ব্যবহৃত হয়, তা হলো 'বেসিক ম্যাগ্নেসিয়াম কার্বনেট' সল্ট; থাকে সংক্ষেপে বলে 'ম্যাগ্নেস-কার্ব'।

আর ম্যাগনেসিয়াম বাইকার্বনেটের জলীয় দ্রবকে সাধারণতঃ বলা হয় 'ফাইভ ম্যাগনেসিয়া'।

ম্যাগনেসাইট — খনিজ অবিভক্ত ম্যাগনেসিয়াম কার্বনেট, $MgCO_3$; এই খনিজ থেকেই সাধারণতঃ ম্যাগনেসিয়াম ধাতু নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। বিভক্ত ম্যাগনেসিয়াম কার্বনেট, বা ম্যাগকার্ভ অত্যন্ত হালকা সাদা চূর্ণ পদার্থ; যা টুখ-পাউডার তৈরি করতে ও কোন কোন ঔষধাদিতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ম্যাটি ক্ল — ঢালাইয়ের ছাঁচের মত যে স্থানে, বা যে জিনিসের উপরে চেপে অথবা ঢেলে দিয়ে নির্দিষ্ট আকারের বহুসংখ্যক অনুরূপ জিনিস তৈরি করা যায়, যেমন—ছাপার টাইপের, বা ব্লকের 'ম্যাটিক্স' ছাঁচে ঢেলে সহজে বহু সংখ্যক অনুরূপ টাইপ, ব্লক করা হয়। কথাটার বহুবচনে ম্যাটি সেস।

ম্যানোমিটার — যে বিশেষ যন্ত্রের সাহায্যে গ্যাসীয় পদার্থের চাপ নির্ধারণ করা যায়। আদিক স্থানে স্বল্প-পরিমাণ গ্যাসের অবস্থিতিজনিত নিম্ন-চাপ মাপবার জন্তেই সাধারণতঃ এরূপ যন্ত্র ব্যবহৃত হয়ে থাকে।



ম্যানোমিটার

উচ্চ চাপ পরিমাপের জন্তে ব্যবহৃত যন্ত্রকে বলে প্রেসার গেজ। প্রদত্ত

চিত্র থেকে ম্যানোমিটারের মোটা-মুটি গঠন জানা যাবে।

ম্যাঙ্গানিজ — মৌলিক ধাতু ব পদার্থ। সাংকেতিক চিহ্ন Mn; ধাতুটার পারমাণবিক ওজন 54.93; পারমাণবিক সংখ্যা 25; লালচে সাদা স্বকঠিন ধাতু, কিন্তু ভঙ্গুর। পাইরোলুসাইট ↑ নামক একটা খনিজ (ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড MnO_2) থেকে নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। বিভিন্ন সংকর ধাতু, বিশেষতঃ ইস্পাত তৈরি করতে এর যথেষ্ট দরকার হয়। প্রায় 13% ম্যাঙ্গানিজ মিশ্রিত ইস্পাত (ম্যাঙ্গানিজ-ষ্টিল ↑) অত্যন্ত কঠিন হয়, এবং তা সহজে ক্ষয় প্রাপ্ত হয় না। বিভিন্ন অল্পপাতে কপার, জিঙ্ক ও ম্যাঙ্গানিজ মিশিয়ে 'ম্যাঙ্গানিজ ব্রোঞ্জ' ↑ নামক সংকরধাতু তৈরি হয়ে থাকে।

ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড — ভারী কৃষ্ণবর্ণ চূর্ণ পদার্থ, MnO_2 ; একে ম্যাঙ্গানিজ পারঅক্সাইড-ও বলা হয়। বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ায় 'অক্সিডাইজিং এজেন্ট' ও ক্যাটালিস্ট ↑ হিসেবে যৌগিকটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। কাঁচ-শিল্পে, লেকল্যান্স সেল ↑ প্রভৃতিতে এর প্রচুর ব্যবহার আছে।

ম্যাঙ্গানিজ-ষ্টিল — বিশেষ এক প্রণীতির স্বকঠিন ষ্টিল ↑; এই ষ্টিলে লোহার সঙ্গে অনধিক 13% ম্যাঙ্গানিজ মেশানো হয়ে থাকে।

ম্যাঙ্গানিন — ম্যাঙ্গানিজ সংযুক্ত এক প্রকার সংকর ধাতু। এতে সাধারণত: থাকে ৪৩% তামা, ১৩% ম্যাঙ্গানিজ, ৪% নিকেল। এর তড়িৎ-পরিবহনের ক্ষমতা উত্তাপে বিশেষ পরিবর্তিত হয় না; এছাড়া বৈদ্যুতিক যন্ত্রাদির বিশেষ বিশেষ তার-কুণ্ডলীতে ব্যবহৃত হয়।

ম্যাঙ্গানেট — ম্যাঙ্গানিক অ্যাসিডের (H_2MnO_4) সল্ট ↑; যেমন, সোডিয়াম ম্যাঙ্গানেট, Na_2MnO_4 ; সবুজ বর্ণের রাসায়নিক পদার্থ, জীবাণুনাশক হিসেবে ব্যবহৃত হয়। আবার পারম্যাঙ্গানিক অ্যাসিডের ($HMnO_4$) সব সল্টকে বলা হয় পারম্যাঙ্গানেট; যেমন, পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ↑, $KMnO_4$; গাঢ় লাল ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়; পদার্থটা সচরাচর জীবাণু নাশক ও প্রতিরোধক হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ম্যাঙ্গিলা — বন্ধ-স্তনের বোঁটা। ম্যাঙ্গেলিয়া মানে স্তন্যপায়ী প্রাণী; সাধারণত: উষ্ণরক্ত ও রোমশ প্রাণীরা স্তন্যদায়ী এবং স্তন্যপায়ী হয়ে থাকে।

ম্যালাকাইট — উজ্জল সবুজ বর্ণের খনিজ প্রস্তর বিশেষ; রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো 'বেসিক কপার কার্বনেট', $CuCO_3, Cu(OH)_2$; এই খনিজ প্রস্তর থেকেই সাধারণত: তামা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। রঙীন

পাথর হিসেবে সস্তা অলঙ্কারাদিতেও এর ব্যবহার আছে।

ম্যালিক অ্যাসিড — এক প্রকার জৈব অ্যাসিড; সাদা ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। রাসায়নিক হিসেবে এটা হলো হাইড্রক্সি-সার্কিনিক অ্যাসিড, $COOH.CH_2.CH(OH).COOH$; কাঁচা আপেল ও অগ্ন্যাগ্ন ফল থেকে অ্যাসিডটা পাওয়া যায়।

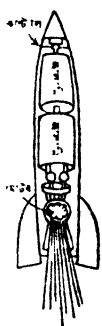
ম্যালেসিয়া — কোমলায়ন, 'নরম ওয়া' অর্থে কথাটা ব্যবহৃত হয়; যেমন, অস্টিয়োম্যালেসিয়া মানে অস্থির নমনীয়তা, বা হাড়ের অস্বাভাবিক কোমলতা-জনিত রোগ বিশেষ। শৈশবে উপযুক্ত পরিমাণে ভিটামিন ↑ ও সূর্যকিরণের অভাবে হাড়ে যথোপযুক্তভাবে ক্যালসিয়ামের ↑ অভাব ঘটলে এ-রোগ হয়ে থাকে।

ম্যাষ্টিক — (১) বানিশ তৈরি করতে যে বিশেষ এক প্রৈণীর রঞ্জন (রেজিন ↑) ব্যবহৃত হয়। (২) জল চোয়ানো রোধ করবার জন্তে বাড়ীর ছাদ বা জলাধারের সংযোগে যে-সব নরম পদার্থ লাগানো হয়; যেমন—বিটুমেন ↑ জাতীয় পদার্থ; অথবা ইটের গুঁড়া, লেড অক্সাইড ও তিসির তেলের (লিন্সিড অয়েল) আঠালো মিশ্রণ।

রক কুট্যাল — ফটিকাকার বিশুদ্ধ সিলিকা ↑, অর্থাৎ সিলিকন ডাই-

অক্সাইড, SiO_2 ; স্বভাবজাত এক প্রকার ফটিকাকার বালুকা বিশেষ।
রক সল্ট — ফটিকাকার খাত্ত-লবণ ;
 থনিজ সোডিয়াম ক্লোরাইড, NaCl ;
 যাকে বলে ‘সৈন্ধব লবণ’।

রকেট — রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় উদ্ভূত গ্যাসের নিয়ন্ত্রণা চাপের প্রভাবে যে আধার দ্বারা বেগে শূণ্যে উৎক্ষিপ্ত হয়ে শেষে বহুদূরে নিক্ষিপ্ত হতে পারে ; ‘হাউই’ জাতীয় জিনিস। বিভিন্ন গঠন ও আকৃতিবিশিষ্ট বিভিন্ন শ্রেণীর রকেট ইহানিং তৈরি হয়েছে। অল্প হিসেবে গত মহাযুদ্ধে প্রথম ব্যবহৃত হয়েছিল। ‘ভি-২ রকেট’ হলো অ্যালুমিনিয়ামের তৈরী একটা লম্বা খোল ; খোলটার অভ্যন্তরে পৃথক পৃথক আধারে তরল অক্সিজেন ↑ অ্যালকোহল ↑ ও অত্যন্ত হাল্কা জ্বালানি পদার্থ ভরতি করা হয়।



ওই সব পদার্থের রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় ফলে উদ্ভূত ধূম ও গ্যাস রকেটের পশ্চাচ্ছাদন থেকে সবেগে নিক্ষেপ্ত হয় ; আর এই প্রচণ্ড পশ্চাচ্ছাদনের ফলে রকেটটা সম্মুখ-গতি লাভ করে এবং সবেগে সাধারণ রকেটের উপরে উঠে উপযুক্ত গঠন ব্যবস্থায় বহু দূরে নির্দিষ্ট লক্ষ্যে নিক্ষিপ্ত হয়। বিশেষ

ভি_২ শ্রেণীর রকেট প্রায় ৭০ মাইল উপরে উঠে মোটামুটি ২০০ মাইল দূরে পঞ্চম নিক্ষিপ্ত হতে পারে। আজকাল বহু উন্নত ধরনের দূরন্ত শক্তিশালী রকেট সব উদ্ভাবিত হয়েছে (স্পুট-নিক ↑)। রকেটের গতি অনেকটা জেট ↑ বিমানের অধরূপ ; কিন্তু জেটের আভ্যন্তরীণ রাসায়নিক প্রক্রিয়ার জন্মে খোলার সামনের ছিদ্র পথে বাইরের বায়ু তিতরে প্রবেশের ব্যবস্থা থাকে ; কিন্তু রকেটের সেক্ষেপ দরকার হয় না। রকেটের জ্বালানির দহন ও যান্ত্রিক ব্যবস্থা স্বয়ংসম্পূর্ণ বলে তা বায়ুশূণ্য উপরীকালেও উঠতে পারে ; কিন্তু গঠন-বৈশিষ্ট্যের জন্মে জেট-প্রেরণ বায়ুমণ্ডলের উপরে উঠতে পারে না।

রজ্জালাইট — সোডিয়াম সাল্ফোফ্রিটে ও ফর্ম্যালাডিহাইডের ↑ সংযোগে গঠিত একটি রাসায়নিক যৌগিক, $\text{NaHSO}_2 \cdot \text{HCHO}$; বিশেষতঃ রজন-শিল্পে বিজারক পদার্থ (রিডিউসিং এজেন্ট ↑) হিসাবে পদার্থটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

রনটগেন, উইলহেল্ম কোন্‌র্যাড — জার্মান পদার্থবিজ্ঞানী, জন্ম ১৮৪৫ খৃঃ, মৃত্যু ১৯২৩ খৃঃ। এক্স-রশ্মি ↑ অর্থাৎ ‘রনটগেন-রে’ ↑ আবিষ্কারে (১৮৯৫ খৃঃ) প্রসিদ্ধি। স্বদূরপ্রসারী সম্ভাবনাপূর্ণ এই অভাবনীয় আবিষ্কারের জন্মে চিরস্মরণীয়, এবং ১৯০১ খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ।

রনট্‌গেন-রে — এক্স-রে ↑ ; যাকে বাংলায় বলে ‘রঞ্জন রশ্মি’। এই অদৃশ্য আলোকরশ্মি মাংসপেশী ভেদ করে গিয়ে ফটোগ্রাফিক প্লেটে দেহাভ্যন্তরের ঘন্থাদি ও অস্থি-পঞ্জরের ছায়াপাত করে থাকে। আভ্যন্তরীণ রোগ নির্ণয়ে আধুনিক চিকিৎসা পদ্ধতিতে এই শক্তিশালী অদৃশ্য রশ্মির অবদান অপরিমিত। আবিষ্কারক জার্মান বিজ্ঞানী রনট্‌গেনের নামানুসারে রশ্মিটা খ্যাত।

রমন, স্তার চন্দ্রশেখর ভেঙ্কট — ভারতীয় (মাদ্রাজী) পদার্থবিজ্ঞানী জন্ম 1888 খৃঃ, অত্য়পি (1961 খৃঃ) জীবিত। মাদ্রাজ বিশ্ববিদ্যালয়ের এম. এ। কয়েক বছর সরকারী চাকুরীর পরে কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ে পদার্থ-বিজ্ঞানের ‘পালিত অধ্যাপক’; বিশেষতঃ আলোক-বিজ্ঞানে ও শব্দ বিজ্ঞানে মৌলিক গবেষণা। কলিকাতার ‘ইণ্ডিয়ান অ্যাসোসিয়েশন ফর দি কালিফোর্নিভেসন অব সায়েন্স’ প্রতিষ্ঠানের গবেষণাগারে আলোক-বিজ্ঞানে ‘রমন এফেক্ট’ ↑ নামে এক মৌলিক তথ্য আবিষ্কার। এফ. আর. এস সন্মান, 1914 খৃঃ; ‘নাইট’ উপাধিতে ভূষিত 1929 খৃঃ। ‘রমন এফেক্ট’ আবিষ্কারের স্বীকৃতি স্বরূপ 1930 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ। অতঃপর ব্যাঙ্গালোর ইনস্টিটিউটে গবেষণা করেন। ভারত সরকারের ‘জাতীয় অধ্যাপক’ সন্মান

লাভ। বর্তমানে স্বপ্রতিষ্ঠিত ‘রমন ইনস্টিটিউট’ নামক প্রতিষ্ঠানে বিভিন্ন মৌলিক গবেষণায় নিরত।

রমন এফেক্ট — কোন মনো-ক্রোমটিক ↑ (একবর্ণী) আলোক-রশ্মি কোন স্বচ্ছ পদার্থের (তরল বা গ্যাসীয়) মাধ্যমে পরিচালিত করলে ওই আলোক-রশ্মির কতকংশ আলোকের গতিপথের লম্ব-দিকে বিচ্ছুরিত হয়। এই বিচ্ছুরিত আলোকের বর্ণালি (স্পেকট্রাম ↑) পরীক্ষা করলে মূল আলোকরশ্মির বর্ণরেখার পার্শ্বে অপেক্ষাকৃত অল্পজল কয়েকটা বর্ণরেখা দেখা যায়। এই নবাবিচ্ছুরিত রেখাগুলোর নামকরণ হয়েছে রমন-লাইন্স। মাধ্যমের তরল বা গ্যাসীয় অণুগুলোর গায়ে প্রতিহত হয়ে ওই আলোক-তরঙ্গের কতকংশ পাশের দিকে বিচ্ছুরিত হয় এবং এর ফলেই ওই নূতন রেখাগুলোর উদ্ভব ঘটে। একবর্ণী আলোকের এই ধর্মকে বলে ‘রমন-এফেক্ট’। এই তথ্য আবিষ্কারের মৌলিক অবদানের স্বীকৃতিস্বরূপ এই প্রথম একজন ভারতীয় বিজ্ঞানী 1930 খৃষ্টাব্দে নোবেল পুরস্কার লাভ করেন। এই তথ্যের সাহায্যে বিভিন্ন পদার্থের আণবিক ক্রম-শক্তি নির্ধারণ করা সম্ভব হয়েছে।

রবাস — যে জাতিগত সামান্যতরক চতুর্ভুজের বাহুগুলো সব পরস্পর সমান, কিন্তু কোন কোণই সমকোণ

নয়; অর্থাৎ বিষমকোণী-সমবাহু সামান্তরিক চতুর্ভুজ। এরূপ চতুর্ভুজের বাহুগুলোও অসমান হলে তাকে বলে রম্বয়েড, বিষম-সামান্তরিক।

রস, স্যার রোনাল্ড — ব্রিটিশ চিকিৎসা-বিজ্ঞানী, জন্ম 1857 খৃঃ, মৃত্যু 1932 খৃঃ। কর্মক্ষেত্র ভারতবর্ষ; ম্যালেরিয়া সংক্রমণের কারণ অন্বেষণে সুদীর্ঘ গবেষণা। কলিকাতার প্রেসিডেন্সী (বর্তমানে কার্ণাণি) হাসপাতালের পরীক্ষাগারে ম্যালেরিয়ার বাহক অ্যানোফিলিস ↑ মশকের অস্ত্র প্লাস-মোডিয়াম ↑ নামক একটি বিশেষ জীবাণু আবিষ্কার। এভাবে ম্যালেরিয়া সংক্রমণের বৈজ্ঞানিক তথ্য নির্ধারণ; এই তথ্যের স্বীকৃতিস্বরূপ চিকিৎসা বিজ্ঞানে 1902 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ।

রাদ্ফোর্ড, লর্ড — ব্রিটিশ পদার্থ-বিজ্ঞানী; নিউজিল্যান্ডে জন্ম 1871 খৃষ্টাব্দ, মৃত্যু 1937 খৃষ্টাব্দ। ইংলণ্ডের কেম্ব্রিজ বিশ্ববিদ্যালয়ের ক্যাভেন্ডিশ ↑ গবেষণাগারের অধ্যক্ষ। পরমাণুর সংগঠনে নিউটন ↑ কণিকার অস্তিত্ব সম্পর্কে ভবিষ্যদ্বাণী — পদার্থ ও শক্তির অভিন্নতা এবং পরমাণুর বিভাজন (ফিশন ↑) সম্পর্কীয় গবেষণার ভিত্তি স্থাপন। পদার্থের মৌলিক গঠন সম্পর্কীয় গুরুত্বপূর্ণ তথ্যাদির আবিষ্কারে বিপুল খ্যাতি; 1908 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ।

রাবার — এক রকম স্থিতিস্থাপক

(ইল্যাস্টিক ↑) কঠিন জৈব পদার্থ; বিশেষ বিশেষ উদ্ভিদের সাদা রস (ল্যাটেক্স ↑) ঘনীভূত হয়ে উৎপন্ন হয়। রাসায়নিক হিসেবে কাঁচা রাবার হলো হাইড্রোকার্বনের ↑ এক রকম পলিমার ↑ পদার্থ; যাকে পলি-আইসোপ্রিন বলা হয়। কাঁচা রাবারের সঙ্গে বিভিন্ন পদার্থ মিশিয়ে বিভিন্ন শ্রেণীর রাবার তৈরি হয়ে থাকে। বিশেষতঃ বিস্তৃত রাবারের সঙ্গে বিভিন্ন অল্পপাতে গন্ধক মিশিয়ে উত্তপ্ত করে বিভিন্ন গুণ ও ধর্মবিশিষ্ট রাবার (ভ্যালক্যানাইজড রাবার ↑) তৈরি হয়ে থাকে। রাসায়নিক পদ্ধতিতে এক রকম কৃত্রিম রাবার তৈরি করাও সম্ভব হয়েছে।

রামানুজ — স্বাভাবিক প্রতিভাবান ভারতীয় গণিতজ্ঞ। মাদ্রাজী ব্রাহ্মণ; জন্ম 1887 খৃঃ, মৃত্যু 1920 খৃঃ। উচ্চশিক্ষা ব্যতিরেকেই বিশ্ব-বিশ্রুত গণিতজ্ঞ হিসাবে খ্যাতি অর্জন। মাত্র ত্রিশ বছর বয়সে, ইংলণ্ডের রয়্যাল সোসাইটির ফেলো, (এফ. আর. এস.)। কেম্ব্রিজ বিশ্ব-বিদ্যালয়ে অধ্যাপনার জন্ত আহত হয়ে যোগদান; অসুস্থ অবস্থায় স্বদেশে প্রত্যাবর্তন এবং মাত্র 33 বছর বয়সে মৃত্যু।

রাস্ট — মরিচা; লোহার এক রকম জলযুক্ত অক্সাইড ($Fe_2O_3 \cdot H_2O$); খোলা জল হাওয়ায় বায়ুর অক্সিজেন ও জলীয় বাষ্পের সংস্পর্শে লোহার

উপরে এই অক্সাইড, বা মরিচা সৃষ্টি হয়ে থাকে।

রাস্ট ফাল্জি — এক শ্রেণীর পরগাছা ছত্রাক (ফাঙ্গাস ↑) বিশেষ; গম, মটর প্রভৃতি উদ্ভিদের পাতায় এদের আক্রমণে (লোহার মরিচার মত) লাল দাগ ধরে।

রায়, আচার্য প্রফুল্লচন্দ্র — খ্যাতনামা বাঙালী রাসায়নিক; জন্ম 1861 খৃঃ, মৃত্যু 1944 খৃঃ। কলিকাতা মেট্রো-পলিটন কলেজ থেকে (রসায়ন-সহ) বি.এ.; গিলক্রাইস্ট বৃত্তি লাভ এবং বিলাত গমন। রসায়নে এডিনবরা বিশ্ববিদ্যালয়ের ডি.এস-সি। কলিকাতায় প্রেসিডেন্সী কলেজে অধ্যাপনা ও মৌলিক গবেষণা। রসায়নের বহু গুরুত্বপূর্ণ মৌলিক তথ্য আবিষ্কার; আন্তর্জাতিক খ্যাতি অর্জন। প্রাচীন হিন্দু-রসায়নের ইতিহাস প্রণয়ন। কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ের বিজ্ঞান কলেজ স্থাপনে (1916 খৃঃ) প্রধান উদ্যোক্তা এবং এদেশে রাসায়নিক গবেষণার ভিত্তিস্থাপন। ভারতে মৌলিক রসায়ন-শিল্পের সর্ব প্রথম প্রতিষ্ঠান 'বেঙ্গল কেমিক্যাল ওয়ার্কস' স্থাপন 1893 খৃঃ। অকৃতদার, ঋষিকল্প, দেশহিতব্রতী, বিজ্ঞান সাধক। দেশকল্যাণ ও শিক্ষাবিস্তারে বিপুল অর্থ দান।

রিক্সাক্সন (কেমিক্যাল) — রাসায়নিক প্রক্রিয়া। বিশেষ নির্দিষ্ট অম্লশাতে বিভিন্ন পদার্থের পার-

স্পরিক সংযোগে যে রাসায়নিক পরিবর্তন ঘটে এবং তার ফলে যৌগিক পদার্থ উৎপন্ন হয়; যেমন— এক ভাগ অক্সিজেন ↑ ও দুই ভাগ হাইড্রোজেন ↑ গ্যাসের কেমিক্যাল রিক্সাক্সনের (রাসায়নিক বিক্রিয়ার) ফলে যৌগিক পদার্থ, জল (H_2O) উৎপন্ন হয়।

রি-ইন্ফোসড কংক্রিট — ভিতরে লোহার রড বা জালি দিয়ে সুদৃঢ়ভাবে জমানে। সিমেণ্টে র ↑ গাঁথনি। রি-ইন্ফোসড মানে অধিকতর কঠিন বা সুদৃঢ়ীকৃত। (ফেরো কংক্রিট ↑)

রিকেট — দেহের হাড় নরম ও অপুষ্ট থাকার রোগ বিশেষ। খাণ্ডে ভিটামিন-ডি ↑ উপযুক্ত পরিমাণে না পেলে শিশুদেরই সাধারণতঃ এ-রোগ হয়ে থাকে, অনেক ক্ষেত্রে দেহের হাড় বেকে যায়। দুধ, মাখন, মাছের তেল প্রভৃতিতে ভিটামিন-ডি ↑ থাকে। আবার সূর্য-কিরণের প্রভাবেও দেহে আপনা থেকেই এই ভিটামিন ↑ জন্মায়। ভিটামিন-ডি ব্যতিরেকে দেহস্থিত খাণ্ডের ক্যালসিয়াম ↑ উপাদান আত্মসাৎ করতে পারে না; যার ফলে হাড় নরম ও অপুষ্ট থেকে যায়।

রিকেটসিয়া — বিশেষ এক প্রকার আণুবীক্ষণিক জীবাণু; আকারে এ-গুলো ব্যাক্টেরিয়ার ↑ চেয়েও ছোট; কিন্তু ভাইরাসের ↑ চেয়ে

কিছু বড়। এদের আক্রমণে টাইফাস প্রভৃতি রোগের সৃষ্টি হয়।

রিগর মার্টিন — মৃত্যুর পরে দেহের কঠিনাবস্থা। 'রিগর' মানে কাঠিগ; সহজে বাঁকানো-নোয়ানো যায় না এমন অবস্থা।

রিজোজ্যান্স—বিভিন্ন শক্তি-তরঙ্গের প্রভাবন-ধর্ম; যেমন, কোন শব্দ-তরঙ্গ যদি কোন বস্তুর উপরে পড়ে, আর যদি সেই শব্দ-তরঙ্গের ফ্রিকোয়েন্সি এবং বস্তুটার নিজস্ব কম্পনের ফ্রিকোয়েন্সি \uparrow যদি একই হয়, তাহলে ঐ তরঙ্গের প্রভাবে বস্তুটাতেও অনুরূপ কম্পন জাগবে এবং শব্দ উৎপন্ন হবে। সম-সুরে বাঁধা চুটা সেতারের একটা বাঁজালে নিকটবর্তী অপরটা থেকেও শব্দ ব-কৃত হয়; একে বলে শব্দ-তরঙ্গের 'রিসোজ্যান্স', বাংলায় বলা যায় শব্দের অনুরণন। আলোক ও তড়িৎতরঙ্গেরও অনুরূপ প্রভাবন-ধর্ম (রিজোজ্যান্স) আছে।

রিডাক্সন — বিজারণ পদ্ধতি; কোন বা সাধারণিক পদার্থ থেকে সাধারণতঃ অক্সিজেন দূরীকরণ বা তাতে হাইড্রোজেন সংযুক্তিকরণের প্রক্রিয়া; যেমন — টিন-অক্সাইডের সঙ্গে কার্বন মিশিয়ে উত্তপ্ত করলে ধাতব টিন পাওয়া যায়; এখানে কার্বন টিন-অক্সাইডকে 'রিডিউসড' অর্থাৎ বিজারিত করে, এবং নিজে অক্সিডাইজড \uparrow হয়ে কার্বন-ডাই-অক্সাইড সৃষ্টি করে। এক্ষেত্রে কার্বন

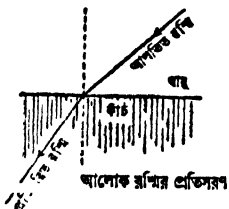
হলো 'রিডিউসিং এজেন্ট' \uparrow অর্থাৎ বিজারক পদার্থ। এভাবে দেখা যায়, রিডাক্সনের সঙ্গে সঙ্গে অক্সিডেশন প্রক্রিয়াও ঘটে থাকে। প্রকৃতপক্ষে রিডাক্সন প্রক্রিয়া হলো অক্সিডেশন প্রক্রিয়ার বিপরীত। আবার, যৌগিক পদার্থের সংগঠক-ধাতুর ভালান্সি \uparrow কমিয়েও 'রিডাক্সন' ঘটানো যায়, যেমন - ফেরিক ক্লোরাইড ($FeCl_3$) রিডিউসড হয়ে ফেরাস ক্লোরাইড ($FeCl_2$) উৎপন্ন হয়।

রিডিউসিং এজেন্ট — বিজারক পদার্থ; যে-সব পদার্থ অপর কোন পদার্থের রিডাক্সন \uparrow ঘটায় তাকে বলে 'রিডিউসিং এজেন্ট', বা বিজারক; যেমন, হাইড্রোজেনের মধ্যে কপার অক্সাইড, CuO , উত্তপ্ত করলে রিডাক্সনের ফলে ধাতব কপার (তামা) পাওয়া যায়। এখানে হাইড্রোজেন হলো কপার-অক্সাইডের 'রিডিউসিং এজেন্ট'।

রিফ — সমুদ্রের জলে নিমজ্জিত পর্বতশ্রেণী। খনিগর্ভে খনিজ পদার্থের স্তরগুলিকেও 'রিফ' বলে।

রিফ্র্যাক্সন (অবলাইট) — আলোক-রশ্মির প্রতিসরণ; এক মাধ্যম থেকে আলোক-রশ্মি অপর কোন মাধ্যমের ভিতর পরিচালিত হলে তার গতিপথ পরিবর্তিত হয়ে যায়। একে বলে আলোকরশ্মির প্রতিসরণ, বা রিফ্রাক্সন; যেমন— বায়ু থেকে কোন আলোক-রশ্মি

জলের মধ্যে (বা, জল থেকে বাইরের বায়ুতে) প্রবেশ করলে ওই রশ্মির গতিপথ একটি নির্দিষ্ট কোণে বেঁকে যায়। বিভিন্ন মাধ্যমের সাধারণ



তলের যে
বিন্দুতে
আলোক-
রশ্মি আপ-
তিত হয়
সেই বিন্দুতে

ওই তলের উপর অঙ্কিত লম্ব-রেখাকে বলে নর্ম্যাল; এই নর্ম্যালের সঙ্গে আপতিত রশ্মি যে কোণ উৎপন্ন করে তাকে বলে অ্যাঙ্গেল-অব-ইন্সিডেন্স, বা 'আপতন কোণ'; আর প্রতিসরিত রশ্মি (রিফ্রাক্টেড রে) ওই লম্বের অপর পার্শ্বে যে কোণ উৎপন্ন করে, তাকে বলে অ্যাঙ্গেল-অব-রিফ্রাক্সন, অথবা 'প্রতিসরণ কোণ'। আলোক-রশ্মি বায়ু, অথবা অপর কোন হাল্কা মাধ্যমের ভিতর দিয়ে জল, কাঁচ প্রভৃতি ঘনতর স্বচ্ছ মাধ্যমের ভিতরে প্রবেশ করলে তার অ্যাঙ্গেল-অব-ইন্সিডেন্স অপেক্ষা অ্যাঙ্গেল অব-রিফ্রাক্সন ক্ষুদ্রতর হয়, অর্থাৎ প্রতিসরিত রশ্মি নর্ম্যালের দিকে বেঁকে যায়। আবার কোন রশ্মি ঘন মাধ্যম থেকে হাল্কা মাধ্যমে প্রবেশ করলে এর বিপরীত অবস্থা ঘটে। কোন বস্তুতে এরূপ প্রতিসরিত রশ্মি কতকটা বেঁকে তা ওই বস্তুর

প্রতিসরণ-ক্ষমতা, বা 'রিফ্রাক্টিভ ইণ্ডেক্স'-এর উপর সর্বদা নির্ভর করে। আ লোক-র শ্মি র এরূপ প্রতিসরণের ফলে জলের তলায় কোন জিনিস অপেক্ষাকৃত উপরে দেখায়, অর্থাৎ জলের গভীরতা কম বলে মনে হয়।

রিফ্রেক্স অ্যাঙ্গেল — দুই সম-কোণের (180°) চেয়ে বৃহত্তর, কিন্তু চারি সমকোণের (360°) চেয়ে ক্ষুদ্রতর জ্যামিতিক কোণ। বাংলায় বলে প্রবৃদ্ধ কোণ।

রিফ্রেক্সন (অব লাইট)—আলোক-রশ্মির প্রতিফলন; কোন কোন মহৎ জিনিসের উপরিভাগে আলোক-রশ্মি পড়লে ওই রশ্মি ভিন্ন পথে ফিরে আসে, অর্থাৎ প্রতিফলিত হয়; একে বলা হয় আলোকের নিয়মিত প্রতিফলন, বা রিফ্রেক্সন। প্রতিফলিত আলোক-রশ্মির গতিপথের এরূপ পরিবর্তন নির্দিষ্ট নিয়মাবলীমায়া ঘটে থাকে। প্রতি-



ফলক তলের
যে বিন্দুতে
আলোক-রশ্মি
আপতিত হয়,
সেই বিন্দু
থেকে ওই
তলের উপর
অঙ্কিত লম্ব-

রেখাকে নর্ম্যাল বলে। আপতিত রশ্মি ও প্রতিফলিত রশ্মি ওই নর্ম্যালের

সঙ্গে একই সমতলে উভয় দিকে সমান কোণে উৎপন্ন করে; অর্থাৎ আলোক-রশ্মি যতটা বেকে প্রতিফলক তলের উপর পড়ে, ততটা বেকেই আবার প্রতিফলিত হয়। অতীত কথায় বলা যায়, আলোকরশ্মির 'আপতন-কোণ' সর্বদা 'প্রতিফলন কোণের' সমান হয়। আপতিত রশ্মি ও নর্মালের মধ্যস্থ কোণকে বলে অ্যাজেল অব ইন্সিডেন্স (আপতন-কোণ) এবং প্রতিফলিত রশ্মি ও নর্মালের মধ্যস্থ কোণকে বলা হয় অ্যাজেল অব রিফ্লেক্সন (প্রতিফলন কোণ)।

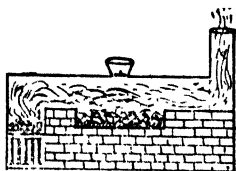
রিফ্লেক্স ক্যামেরা — বিশেষ এক রকম ফটোগ্রাফিক ↑ যন্ত্র বিশেষ, বা ক্যামেরা ↑। এরূপ ক্যামেরায় যে ছবি তুলতে হবে যন্ত্রচালক তা পূর্বাঙ্কেই যন্ত্রের মধ্যে দেখে নিতে পারে। এর অ্যাপারচারের সংলগ্ন লেন্সের ↑ মধ্য দিয়ে আলোক-রশ্মি এসে যন্ত্রের অভ্যন্তরস্থ একখানা দর্পণে প্রতিফলিত হয়। উদ্ভিষ্ট বস্তু থেকে আগত রশ্মি এভাবে প্রতিফলিত হয়ে একখানা কাঁচের উপর বস্তুটির প্রতিচ্ছায়া ফেলে। যন্ত্রচালক বস্তুটির এই প্রতিচ্ছায়া পূর্বাঙ্কে যন্ত্রমধ্যে দেখে নিয়ে উপযুক্ত সময়ে যান্ত্রিক ব্যবস্থায় দর্পণখানা উপরে তুলে দিতে পারে; সঙ্গে সঙ্গে বস্তুটা থেকে আগত আলোক-রশ্মি সোজা গিয়ে ফিল্ম বা ফটোগ্রাফিক প্লেটের উপর পড়ে ছবি উঠে যায়।

রিফ্রিজারেটর — যে-যন্ত্রের অভ্যন্তর ভাগের তাপ সবিশেষ হ্রাস করে প্রয়োজনীয় নিম্ন-উষ্ণতায় মোটামুটি স্থির রাখা যায়। একে যান্ত্রিক শীতল-কক্ষ বলা যেতে পারে। সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় উষ্ণতায় নষ্ট হয়ে যায় এমন, বিশেষতঃ খাদ্যদ্রব্য, ঔষধাদি এর শীতল-কক্ষে রেখে দীর্ঘ দিন অবিকৃত রাখা সম্ভব হয়ে থাকে। এর যান্ত্রিক কৌশল ও বৈজ্ঞানিক তথ্য হলো মোটামুটি এরূপ : কোন তরল পদার্থ বাষ্পীভবনের ফলে সঞ্চিত মাধ্যমের তাপ শোষণ করে; যেমন. গায়েব জল হাওয়ায় বাষ্পীভূত হতে থাকলে বেশ ঠাণ্ডা বোধ হয়। রিফ্রিজারেটর যন্ত্রে এরূপ বাষ্পীভবন প্রক্রিয়ার সাহায্যে অভ্যন্তরস্থ তাপ বিশেষ কৌশলে হ্রাস করবার ব্যবস্থা করা হয়ে থাকে। সাধারণতঃ এরূপ যন্ত্রের জগ্রে অত্যধিক চাপ প্রয়োগে কার্বন ডাইঅক্সাইড (CO_2), সাল্ফার ডাইঅক্সাইড (SO_2), অ্যামোনিয়া (NH_3) প্রভৃতি গ্যাস জমিয়ে তরল করা হয়; কৌশলে বায়ুপ্রবাহ চালিয়ে ওই তরল গ্যাসকে ঠাণ্ডা রাখবার ব্যবস্থা থাকে। তারপর চাপ কমিয়ে দিলে এই তরল পদার্থ ধীরে ধীরে গ্যাসীভূত হতে থাকে; ফলে, যন্ত্রের অভ্যন্তর ভাগের উষ্ণতাও ক্রমাগত হ্রাস পেতে থাকে। এই গ্যাসকে পুনরায় চাপ দিয়ে তরল করা হয়; আবার গ্যাসীভূত হয়।

এরূপ প্রক্রিয়া পর্যায়ক্রমে চলতে থাকে ; ফলে যন্ত্রের মধ্যস্থ বায়ু ক্রমে অত্যধিক ঠাণ্ডা হয়ে পড়ে । অবশ্য আরও নানারমম ব্যবহার রিফ্রিজা-ক্টের যন্ত্রও উদ্ভাবিত হয়েছে । থার্মো-স্টাট ↑ প্রভৃতি যন্ত্রের সাহায্যে এরূপ শীতল-কন্ডের উষ্ণতা স্থির রাখবার ব্যবস্থাও করা যায় ।

রিভার্বারেসন—শব্দের মূর্ছনা ; বড় হল-ঘরে শব্দ করলে সেই শব্দতরঙ্গ কিছুক্ষণ ইতস্ততঃ চলাচল করে ; শব্দের বেশ থাকে, সঙ্গে সঙ্গে থেমে যায় না । এই হলো শব্দতরঙ্গের রি.ন. । অবশ্য এটা শব্দের পর্যায়-ক্রমিক প্রতিধ্বনির ফল মাত্র ।

রিভার্বারেটরি ফার্নেস — বিশেষ ধরনের এক রকম ফার্নেস বা চুল্লী ; যার অগ্নিশিখা উত্তপ্ত পদার্থের গায়ে সরাসরি লাগে না । চুল্লীর আবদ্ধ তাপ-প্রবাহের ফলে নিম্নবর্তী পৃথক



রিভার্বারেটরি ফার্নেস (নক্সা)

কোন পাত্রের মধ্যে রক্ষিত পদার্থ দ্রবীভূত হয়ে যায় । বিভিন্ন খনিজ থেকে ধাতু নিকাশনের কাজে সচ-রাচর এরূপ ফার্নেস ব্যবহৃত হয়ে থাকে ; বিশেষতঃ যে স্থলে খনিজের

সঙ্গে জ্বালানি পদার্থের সংমিশ্রণ বা সংযোগ ঘটা ধাতুটার বিশুদ্ধতার দিক দিয়ে বাঞ্ছনীয় নয় ।

রিয়েলগার — আর্সেনিক ডাইসাল-ফাইড (As_2S_2) নামক রাসায়নিক পদার্থের বিশেষ নাম । লাল রং-এর খনিজ পদার্থ বিশেষ । বাংলায় একে বলে মনঃশিলা বা মোমছাল ।

রিলে (ইলেক্ট্রিক্যাল) — এক রকম বৈদ্যুতিক যন্ত্র । এর কোশলটা হলো এই যে, এক সার্কিটে ↑ প্রবাহিত তড়িৎ-শ্রোত অপর কোন সার্কি-টের তড়িৎ-প্রবাহকে প্রয়োজনানুসারে নিয়ন্ত্রিত করতে পারে । প্রথম সার্কি-টের স্বল্প বৈদ্যুতিক শক্তির প্রভাবে দ্বিতীয় সার্কিটে অপেক্ষাকৃত শক্তি-শালী বিদ্যুৎ-প্রবাহ ইচ্ছানুযায়ী প্রবিষ্ট ও নিবৃত্ত করা সম্ভব হয়ে থাকে । দূরাগত স্থিতিত রেডিও ↑ (বেতার)-তরঙ্গের (ইলেক্ট্রোম্যাগে-টিক ওয়েভ ↑) তড়িৎ-প্রবাহকে এই প্রক্রিয়ার সাহায্যে অধিকতর শক্তি-শালী করে তোলা যায় ।

রিলেটিভিটি (থিয়োরি অব) — আপেক্ষিকতা বাদ । পদার্থবিজ্ঞানে ‘আপেক্ষিকতা’ সম্পর্কীয় আইন্-স্টাইনের ↑ প্রবর্তিত মতবাদ । এই মতবাদ মূলতঃ চুটি সিদ্ধান্তের উপর প্রতিষ্ঠিত ; প্রথমতঃ, কোন বস্তুর গতি কখন অগ্র নিরপেক্ষ হওয়া সম্ভব নয় ; দ্বিতীয়তঃ, স্থান ও কাল পরস্পর সম্বন্ধযুক্ত, অর্থাৎ আপেক্ষিক ; ওর

একটিকে বাদ দিয়ে অপরটির অস্তিত্ব সম্ভব নয়। কোন বস্তুর গতি অপর কোন স্থির বস্তুর পরিপ্রেক্ষিতেই নির্ধারিত হতে পারে মাত্র। কিন্তু বিশ্ব চরাচরে কোন বস্তুই স্থির নেই : —পৃথিবী, গ্রহ-নক্ষত্রাদি সবই মহা-শূণ্ণে গতিশীল। সূত্রাং পদার্থের অগ্র নিরপেক্ষ নিজস্ব গতি নির্ধারণ করা সম্ভব নয়। কাজেই সব রকম গতিই আপেক্ষিক। এভাবে আবার স্থান এবং কালও পরস্পর আপেক্ষিক; যেহেতু মহাশূণ্ণে ভ্রাম্যমান বস্তুর অবস্থান অনুযায়ী সময় এবং সময় অনুযায়ী অবস্থান হতে বাধ্য। এই মতবাদেয় বিস্তৃত যুক্তিতে জ্যোতি-বিজ্ঞান বিভিন্ন অভিনব তথ্য উদ্ঘাটিত হয়েছে; পদার্থের পারমাণবিক শক্তি সম্বন্ধীয় বিবিধ সত্য প্রমাণিত হয়েছে; বিশ্বব্রহ্মাণ্ডের মূল গঠন-বৈচিত্র্য একই নিয়মে গ্রথিত হয়েছে। বহু ভটিল যুক্তি ও গাণিতিক সমাধানের ভিত্তিতে প্রতিষ্ঠিত এই মতবাদ বাস্তব পরীক্ষাদিতেও নিভুল প্রমাণিত হয়েছে।

রিলেটিভ ভেলোসিটি — ভেলোসিটি (রিলেটিভ) \uparrow ।

রুজ — লোহার বিশুদ্ধ চূর্ণাকার মরিচা; বিশুদ্ধ আয়রন অক্সাইডের (Fe_2O_3) গুঁড়া। লাল রঙের এই সূক্ষ্ম ও স্বকঠিন দানায়ুক্ত চূর্ণ দিয়ে ঘসে অনেক সময় বিভিন্ন ধাতব পদার্থ পালিশ করা হয়।

রুট — উদ্ভিদের মূল, বা শিকড়। আবার, গণিতে বর্গমূল, ঘনমূল প্রভৃতি; যেমন—‘স্কোয়ার রুট’ অব 16 হলো $\sqrt{16}=4$, অথবা -4 ; আবার ‘কিউব রুট’ হলো ঘনমূল;

যেমন, $\sqrt[3]{27}=3$ ।

রুড — আয়তনের একটা ইংলণ্ডীয় পরিমাপ, $=\frac{1}{4}$ একর \uparrow ; 1,210 বর্গ গজ।

রিয়েল ইমেজ — প্রকৃত প্রতিচ্ছায়া; বক্রতল দর্পণ বা লেন্সে \uparrow প্রতিফলিত প্রতিচ্ছবি; যা নিয়ে কোন পর্দার উপরে ফেলা যায়, সিনেমা-ছবিতে যেমন হয়। সাধারণ দর্পণে আমরা দেখি বস্তুর ভার্চুয়াল ইমেজ, \uparrow অর্থাৎ অপ্রকৃত প্রতিচ্ছায়া, বা প্রতিবিম্ব; যাকে পর্দার উপরে প্রতিফলিত করা যায় না। (ইমেজ \uparrow)।

রুথেনিয়াম — মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Ru, পারমাণবিক ওজন 101.7, পারমাণবিক সংখ্যা 44; অত্যন্ত কঠিন, কিন্তু ভদ্র ধাতব পদার্থ। ধাতুটা অত্যধিক তাপসহ; এর গলনাংক 2450° সেন্টিগ্রেড। কোন কোন ধনিজ পদার্থে প্র্যাটিনাম \uparrow ধাতুর সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় পাওয়া যায়।

রুবি — উজ্জ্বল লাল রঙের এক প্রকার মূল্যবান প্রস্তর বিশেষ। অলঙ্কারাদিতে ব্যবহৃত হয়। রাসায়নিক হিসেবে এর প্রধান উপাদান

হলো অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, Al_2O_3 , (কোরাণ্ডাম ↑)। স্বভাবতঃই এর সঙ্গে সামান্য ক্রোমিয়াম ↑ মিশ্রিত থাকায় পদার্থটা উজ্জ্বল লাল বর্ণের হয়ে থাকে।

কবিডিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Rb, পারমাণবিক ওজন 85.48; পারমাণবিক সংখ্যা 37; সোডিয়ামের ↑ মত সাদা ও নরম ধাতু। সোডিয়ামের মত এরও রাসায়নিক সংযোগের শক্তি যথেষ্ট প্রবল, — সহজেই অত্যন্ত পদার্থের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলন ঘটে থাকে।

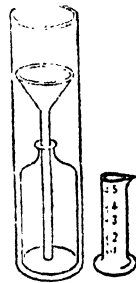
কুমার, রেনি. ডি — ফরাসী রসায়ন বিজ্ঞানী, জন্ম 1683 খৃষ্টাব্দে, মৃত্যু 1757 খৃষ্টাব্দে। বিশেষ ধরণের ডিগ্রি-একক নিয়ে এক তাপমান যন্ত্র উদ্ভাবন; যাতে জলের হিমাংক 0° ডিগ্রি এবং স্ফুটনাংক 80° ডিগ্রি ধরা হয়েছে। এরূপ পরিমাপের, বা স্কেলের তাপমান যন্ত্র উদ্ভাবকের নামানুসারে ‘কুমার থার্মোমিটার’ নামে পরিচিত।

কুমেন — গরু, ছাগল প্রভৃতি রোমন্থক প্রাণীর প্রথম পাকস্থলী; যেখান থেকে এরা ভক্ষিত খাদ্য পুনরায় মুখে আনতে পারে। এদের পাকস্থলীর চারটি অংশ; শেষ বা চতুর্থ অংশকে বলে অ্যাবোমেনালম, যেখানে ভুক্ত-খাদ্যের প্রকৃত পরিপাকক্রিয়া চলে। রোমন্থনের সুবিধার জগ্রে পাকস্থলীর

এই ‘কুমেন’ অংশ আছে বলে এসব প্রাণীদের বলে **কুমিষ্ট্রান্ট**।

কুম্যাটিজম — গঁটে-বাত রোগ; যে রোগে অস্থি-সংযোগ ও মাংসপেশী ফুলে ব্যথা-বেদনা হয়। এ-রোগে সাধারণতঃ রোগীর হৃৎপিণ্ড দুর্বল হয়ে পড়ে। কুম্যাটিক ফিভার হলো কুম্যাটিজম বা গঁটে-বাতের গুরুতর অবস্থায় যে জ্বর হয়।

রেইন-গেজ — বৃষ্টিপাতের পরিমাণ নির্ধারণ যন্ত্র। এর সাহায্যে কোন নির্দিষ্ট সময়ের মধ্যে কোন স্থানে কত বৃষ্টিপাত হলো তার পরিমাণ



রেইন-গেজ.

জানা যায়। চিত্র থেকে বুঝা যাবে, একটা নির্দিষ্ট আয়তনের ফানেলের মুখে যতটা বৃষ্টির জল পড়ে’ নিচের পাত্রে জমে থাকে, পরিমাপক পাত্রে (মেজারিং গ্লাস)

ঢেলে তার পরিমাণ

স্থির করা হয়, এবং তা থেকে কোন স্থানে বৃষ্টিপাতের হ্রাস-বৃদ্ধি সহজেই নিরূপণ করা যায়।

রেক্‌ট্যাঙ্গেল — সমকোণী চতুর্ভুজ; যে চতুর্ভুজ ক্ষেত্রের চারটি কোণই সমকোণ 90° (ডিগ্রি)। এর আবার বাহু চারটি সমান হলে বলা হয় স্কোয়ার, বাংলায় বর্গক্ষেত্র। রেক্‌

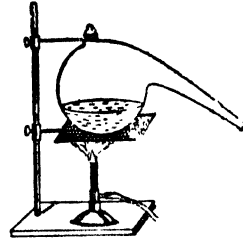
ট্যাঙ্কুলার ফিগার হলো যে-কোন সমকোণী চতুর্ভুজ ক্ষেত্র।

রেক্টিলিনিয়ার — সরলরৈখিক, অথবা সরল-রেখাসম্বিত। যেমন, **রেক্টিলিনিয়ার ফিগার** — সরল-রৈখিক ক্ষেত্র। **রেক্টিলিনিয়ার লেন্স** হলো যে লেন্সের ভিতর দিয়ে বিভিন্ন সরল রেখা আলোক-চিত্রের মত স্ফুপট ও ঋজু দেখায়।

রেজিন — পাইন প্রভৃতি উদ্ভিদের ঘনীভূত রস। এ-জাতীয় বৃক্ষের ছাল কেটে দিলে উদ্ভিজ্জ তেল ও রজন মিশ্রিত ঘন রস নির্গত হয়। এর থেকে উদ্বায়ী তেল বাষ্পীভূত হয়ে উবে গেলে গাছের কাটামুণে কঠিন রেজিন জমে থাকে। একে আবার **রোজিন**-ও বলা হয়, বাংলায় বলে রজন। কোপ্যাল, ক্যানাডা-ব্যালসাম প্রভৃতি বিভিন্ন উদ্ভিদ থেকে বিভিন্ন রকমের রজন পাওয়া যায়। রজনের রাসায়নিক গঠন অত্যন্ত জটিল; পদার্থটা যেন এক রকম স্বভাবজাত প্রাণিক ↑ শ্রেণীর পলিমার ↑। রেজিনের সঙ্গে উদ্ভিজ্জ তেল মিশ্রিত থাকলে সাধারণতঃ তাকে বলা হয় **ওলিয়োরোজিন**।

রেটর্ট — বিশেষ গঠনের এক রকম পাত্র, বাংলায় বলে বক-যন্ত্র। সাধারণতঃ কাঁচের তৈরী এরূপ বিশেষ আকারের পাত্রে বিভিন্ন পদার্থ উত্তপ্ত করলে তা থেকে উৎপন্ন গ্যাস বা বাষ্প সহজে সংগ্রহ

করা যায়। ডিটিলেশন ↑ প্রক্রিয়ায়ও এরূপ পাত্র ব্যবহৃত হয়; কোন কোন ক্ষেত্রে বাষ্পীয় ডিটিলেট-টা ↑ এর নলপথে নির্গমনের সময়ে তরল



রেটর্ট বা বক যন্ত্র

হয়ে বেরিয়ে আসে। কোল-গ্যাস ↑ তৈরির প্রক্রিয়ায় এরূপ বিরাটাকার ধাতুনির্মিত বক-যন্ত্রে কয়লা উত্তপ্ত করা হয়; ওর নলমুখে নির্গত গ্যাস প্রকাণ্ড সব গ্যাস-হোল্ডারের ↑ মধ্যে সঞ্চয় করে রাখা হয়।

রেটিনা — চক্ষুগোলকের পশ্চাদ্ভাগস্থ যে-পর্দার গায়ে চোখের বিভিন্ন রাস্না এসে মিলিত হয়েছে। মস্তিষ্ক থেকে



রেটিনা

এসে এই রাস্না-গুলোর প্রান্ত-ভাগ রেটিনা-র সঙ্গে সংযুক্ত থাকে। আলোক-স্বগ্রাহী এই সব

সূক্ষ্ম রাস্নার রেটিনা-সংলগ্ন প্রান্তগুলো আলোকপাতে উত্তেজিত হয়; সেই উত্তেজনার প্রবাহ রাস্নাপথে মস্তিষ্কে বাহিত হয়ে বহু জটিল ও বিচিত্র

ব্যবস্থায় আমাদের চোখে বিভিন্ন বর্ণ ও দৃশ্যের অহুত্ব জাগায়।

রেড লেড — লেড অক্সাইড, Pb_2O_4 ; উজ্জ্বল লাল বর্ণের চূর্ণ। পদার্থটা আবার মিনিয়াম ↑ নামেও পরিচিত। পেইন্ট এবং ভানিসের ↑ রং হিসেবে প্রচুর ব্যবহৃত হয়; কাঁচ-শিল্পে ও অক্সিডাইজিং এজেন্ট হিসেবে এর যথেষ্ট ব্যবহার আছে। বাংলায় বলে ‘মেটে মিন্দুর’।

রেডিও — কথাটার শব্দার্থ হলো, ‘রে’, অর্থাৎ রশ্মি সঞ্চাল্য, অথবা রশ্মির দ্বারা; যেমন — রেডিও-থেরাপি ↑, রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑ এলিমেন্ট ইত্যাদি। সাধারণতঃ আজকাল ‘রেডিও’ বললে বেতার-যন্ত্র (রেডিও টেলিফোন ↑) বুঝায়।

রেডিওঅ্যাক্টিভিটি — বিশেষ বিশেষ মৌলিক পদার্থের স্বয়ংক্রিয় তেজস্ক্রিয়তা; যেমন, অস্থায়ীত্বের জগ্রে ইউরেনিয়াম, রেডিয়াম, থোরিয়াম প্রভৃতি ভারী মৌলিক পদার্থগুলোর পরমাণু-কেন্দ্রীয় স্বয়ংক্রিয়ভাবে ভেঙ্গে ভেঙ্গে (ফিশন ↑) তা থেকে তড়ি-



তাবিষ্ট তেজস্ক্রিয় কণিকা-ধারা নির্গত হতে থাকে। বিকিরিত এই তেজঃ-

ত্রিবিধ তেজঃরশ্মি রশ্মির সংগঠক আল্ফা ↑, বিটা ↑, গামা ↑, এই তিন রকম কণিকার দ্বারা, বা রশ্মি বিচ্ছুরিত হয়। এদের মধ্যে আল্ফা-

কণিকাগুলো ধন-তড়িৎযুক্ত, বিটা-কণিকা ঋণ-তড়িৎবিশিষ্ট এবং গামা-কণিকা হলো তড়িৎবিহীন। এই তেজস্ক্রিয় রশ্মির নিকটে একটা চুষক দণ্ড আনলে তার সংগঠক ঐ তিন রকম রশ্মি বিভিন্ন পথে বেকে পৃথক হয়ে তিন দিকে বিস্তৃত হয়ে যায় (চিত্র ↑)। এরূপ ক্রমাগত তেজঃ বিকিরণের ফলে তেজস্ক্রিয় পদার্থগুলোর পারমাণবিক গঠন বদলে গিয়ে তারা ক্রমে লঘুতর মৌলিক পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে যায় (ট্রান্সমুটেশন ↑); যেমন, রেডিয়াম ধাতু তেজস্ক্রিয়তার ফলে ক্রমে ধাপে ধাপে পরিবর্তিত হয়ে শেষে সীসায় (লেড) পরিণত হয়। কতকগুলো ভারী মৌলিক পদার্থের স্বতঃ-বিভাজনক্ষম বিভিন্ন তেজস্ক্রিয় আইসোটোপ ↑ স্বভাবতঃ পাওয়া যায়। আবার অ্যাটমিক-পাইল ↑, সাইক্লোট্রন ↑ প্রভৃতি যন্ত্রের সাহায্যে কৃত্রিম উপায়েও কতকগুলি ভারী মৌলিক পদার্থের এরূপ রেডিও-অ্যাক্টিভ আইসোটোপ তৈরি করা ইদানিং সম্ভব হয়েছে।

রেডিওগ্রাফি — যে যন্ত্রের সাহায্যে এক্স-রে ↑, গামা-রে ↑ প্রভৃতি অতি ক্ষুদ্র তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট রশ্মিপাতের সাহায্যে ফটোগ্রাফিক ↑ প্লেট, অথবা স্ক্রোয়েসেন্ট ↑ পদার্থ উপরে কোন বস্তুর প্রতিচ্ছবি ফুটিয়ে তোলা যায়। সাধারণতঃ দেহা-

ভ্যাকুয়াম বাল্বিক গোলযোগ নির্ণয়ের জন্তে 'এক্স-রে' সাহায্যে যে যন্ত্রে দেহের কাঠামো ও যন্ত্রাদির এক রকম আলোকচিত্র তোলা হয় তাকেই রেডিওগ্রাফি বলে।

রেডিও টেলিফোনি — সাধারণ রেডিও, বা বেতার-যন্ত্রের কোশল। বিশেষ যান্ত্রিক ব্যবস্থায় ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক ↑ তরঙ্গ-ধারার মাধ্যমে এতে কথাবার্তা, গান-বাজনা প্রভৃতির ধ্বনি দূর দূরান্তরে প্রেরিত হয়। এর প্রেরক-যন্ত্র থেকে নির্দিষ্ট স্পন্দন-সংখ্যার বেতার-তরঙ্গ অব্যবহিত বিকিষ্ট হতে থাকে। মাইক্রো-ফোন ↑ যন্ত্রের সাহায্যে শব্দ-তরঙ্গকে তড়িৎ-স্পন্দনে রূপান্তরিত করে ওই ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক তড়িৎতরঙ্গ সৃষ্টি করা হয়ে থাকে। এই বৈদ্যুতিক তরঙ্গ-স্পন্দন শূন্যপথে অতি দ্রুত ছড়িয়ে যায় ও দূরবর্তী রেডিও গ্রাহক-যন্ত্রে গিয়ে ধরা পড়ে। বিভিন্ন যান্ত্রিক কোশলে এই ক্ষীণ তড়িৎ-স্পন্দনগুলো এম্প্লিফায়ার যন্ত্রের সাহায্যে বিশেষভাবে সংবৰ্ধিত হয়ে রিসিভার যন্ত্রের লাউড-স্পিকারের পর্দায় প্রেরিত শব্দাচ্ছবায়ী কম্পন ঘটায়। এর ফলে পুনরায় প্রেরিত শব্দের অমূরূপ শব্দ-তরঙ্গের সৃষ্টি হয়। এই শব্দই আমরা রেডিও যন্ত্রে শুনেতে পাই। রেডিও সম্বন্ধে এ হলো অতি সাধারণ মোটামুটি বিবরণ। এই বেতার-তরঙ্গ গ্রহণ, সংশোধন

এবং পরিবৰ্ধনের জন্তে এর মধ্যে থার্মোআয়নিক ↑ ভাল্ভের ↑ নানা রকম ছোটল যান্ত্রিক ব্যবস্থা থাকে।

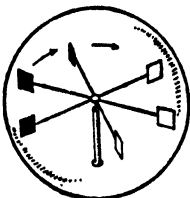
রেডিও টেলিগ্রাফি — বেতার-যন্ত্রের সাহায্যে সংবাদ প্রেরণের কোশল। সাধারণ টেলিগ্রাফ ↑ পদ্ধতির মোর্স-প্রবর্তিত সাংকেতিক ধ্বনি বেতার-তরঙ্গের মাধ্যমে দূরবর্তী স্থানে প্রেরণ করবার যান্ত্রিক ব্যবস্থা। এর যান্ত্রিক কোশল মোটামুটি রেডিও-টেলিফোনির ↑ অমূরূপ।

রেডিওথেরাপি — বিভিন্ন 'রে', বা রশ্মি প্রয়োগে বিশেষ বিশেষ রোগের চিকিৎসা-প্রণালী। এরূপ চিকিৎসা ব্যবস্থায় বিভিন্ন রোগে আলোকরশ্মি, তাপরশ্মি, রঞ্জন রশ্মি (এক্স রে ↑) প্রভৃতি তেজঃরশ্মি বিভিন্ন কোশলে রোগীর রোগাক্রান্ত স্থানে প্রয়োগ করা হয়ে থাকে। রেডিয়াম ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন তেজঃক্রিয় (রেডিও-অ্যাক্টিভ ↑) পদার্থের তেজঃরশ্মি প্রয়োগ করেও ক্যান্সার প্রভৃতি অনেক হারারোগ্য ব্যাধি নিবারণ করা সম্ভব হয়েছে।

রেডিও মাইক্রোমিটার — উত্তম পদার্থ থেকে বিকিরিত তাপশক্তি পরিমাণের জন্তে উদ্ভাবিত যন্ত্র বিশেষ। এর সাহায্যে অতি ক্ষীণ তাপের পরিমাণও নির্ধারণ করা যায়। এরূপ যন্ত্র প্রধানতঃ থাকে একটা থার্মোকপল ↑ এবং একটা গ্যালভ্যানোমিটার ↑। এ-যন্ত্র ছুটা

পরস্পরের সঙ্গে তামার তার দিয়ে যুক্ত করে তড়িৎ-চক্র সৃষ্টি করা হয়। বিকিরিত তাপশক্তি থার্মোকোপলের মধ্যে যে ক্ষীণ তড়িৎ-প্রবাহ সৃষ্টি করে গ্যালভ্যানোমিটারে তার পরিমাণ সহজেই নির্ধারিত হয়।

রেডিওমিটার — উত্তপ্ত পদার্থ থেকে বিকিরিত তাপ-রশ্মির পরিমাপক এক প্রকার সাধারণ যন্ত্র বিশেষ। যন্ত্রটা মোটামুটিভাবে বায়ুশূন্য একটা আধারে রক্ষিত ঘূর্ণায়মান একটা চক্রের মত। এর লম্বা দণ্ডগুলোর মাথায় সংলগ্ন ধাতব চাকতিসমূহের এক দিক উজ্জল চক্চকে, ও অপর দিক কালো থাকে। কালো রঙের তাপশক্তি শোষণের ক্ষমতা আছে, কাজেই ওই চাকতি র প্রত্যেকটার কালো দিকে বিকিরিত তাপ-শক্তি দ্রুত শোষণ

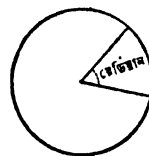


রেডিওমিটার

করে নেয়; ফলে, আধারের অভ্যন্তরস্থ স্বল্পাবশিষ্ট বায়ুতে একটা একমুখী বায়ু-প্রবাহের সৃষ্টি হয়। প্রত্যেকটা চাকতির একই দিকের কালো অংশের উপরে এরূপ বায়ু-প্রবাহের ফলে চক্রটা ঘুরতে থাকে। চক্রটার এরূপ ঘূর্ণনের বেগ লক্ষ্য করে বিকিরিত তাপের মোটামুটি পরিমাণ জানা যায়।

রেডিয়াম — মৌলিক তেজস্ক্রিয় ধাতু। সাংকেতিক চিহ্ন Ra, পারমাণবিক ওজন 226.05, পারমাণবিক সংখ্যা 88; অত্যন্ত দুশ্চাপ্য ও মূল্যবান ধাতু। মাদাম কুরি ↑ পিচব্লেন্ড ↑ থেকে নিষ্কাশিত করে রেডিয়াম ধাতু আবিষ্কার করেন। প্রধানতঃ ক্যান্সার রোগের বিশেষ চিকিৎসায় এর স্বতীত্ব তেজঃরশ্মি ব্যবহৃত হয়ে থাকে। রাসায়নিক সংগঠনের হিসেবে ধাতুটা ক্যালসিয়াম ↑ ও বেরিয়ামের অল্পরূপ। তেজঃবিকিরণের ফলে (রেডিও-অ্যাক্টিভিটি ↑) রেডিয়াম ধাতু ধাপে ধাপে পরিবর্তিত হয়ে শেষে সীসায় রূপান্তরিত হয়। (ট্রান্সমুটেশন ↑)

রেডিয়ান — জ্যামিতিক বৃত্তাংশ পরিমাপের একটা একক বিশেষ। কোন বৃত্তের ব্যাসার্ধের (রেডিয়াস ↑) সমান করে পরিধি থেকে



রেডিয়ান

একটা অংশ কেটে নিয়ে তার উভয় প্রান্তে ছুঁটা ব্যাসার্ধ অঙ্কিত করলে কেন্দ্রে যে-কোণ উৎপন্ন হয় তাকে বলে এক রেডিয়ান। এক রেডিয়ান = 57.3° ডিগ্রি; এক ডিগ্রি = 0.017 রেডিয়ান। একটা নিত্য রাশি।
রেডিয়াল — ব্যাসার্ধ (জ্যামিতিক); বৃত্তের কেন্দ্র থেকে পরিধি পর্যন্ত অঙ্কিত যে-কোন সংযোজক সরল

রেখা। কেন্দ্র ভেদ করে উভয় দিকে পরিধি পর্যন্ত বিস্তৃত সরল রেখাকে বলে বৃত্তের বাস, বা ডায়ামেটার।

রেডিয়াস ভেক্টর — জ্যোতি-বিজ্ঞানের গণনা দিতে ব্যবহৃত রাশি। কোন জ্যোতিষ্ক যদি অপর কোন জ্যোতিষ্কের চারদিকে উপবৃত্ত (ইলিপ্টিক \uparrow) পথে প্রদক্ষিণ করে (যেমন, পৃথিবী সূর্যকে কেন্দ্র করে ভ্রমণের কক্ষপথে ঘুরছে), তাহলে যে-কোন অবস্থানে ওই জ্যোতিষ্ক ছুটির সংযোগকারী সরল রেখাকে



বলা হয় 'রেডিয়াস ভেক্টর'। তুলনামূলকভাবে স্থির জ্যোতিষ্কটার অবস্থানকে অপর জ্যোতিষ্কটার ওই ভ্রমণের কক্ষপথের ফোকাস বলে। রেডিয়াস ভেক্টরের দৈর্ঘ্য ও কোণিক অবস্থানাদি পথবক্ষণ করে যে-কোন সময়ে ওই চলমান জ্যোতিষ্কের গতি, স্থিতি, দূরত্ব প্রভৃতি সম্বন্ধীয় তথ্যাদি জানা যায়। গণিতশাস্ত্রেও কোন স্থির বিন্দুর তুলনায় অপর কোন গতিশীল বিন্দুর বিভিন্ন পরিমাপ একরূপ রেডিয়াস ভেক্টরের সাহায্যে নির্ধারিত হয়।

রেডিয়েটর — যে যন্ত্রের সাহায্যে নিয়মিতভাবে তাপ-রশ্মি বিকিরণ করা সম্ভব হয়। উত্তপ্ত জল, বা জলীয় বাষ্পে পূর্ণ একরূপ বস্ত্র থেকে বিশেষ কৌশলে স্থানীয়ভাবে বিকিরিত

তাপ-রশ্মি চারিদিকের বায়ু উত্তপ্ত করে তোলে। শীতপ্রধান দেশে গৃহের অভ্যন্তরস্থ বায়ু উষ্ণ রাখবার জগ্রে সাধারণতঃ একরূপ রেডিয়েটর বস্ত্র ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

রেডিয়েশন — উৎস থেকে রশ্মি বা তরঙ্গ-প্রবাহের আকারে শক্তির বিকিরণ বা বিচ্ছুরণ। তাপ, আলোক, তড়িৎ প্রভৃতি বিভিন্ন শক্তি বিভিন্ন রূপ অদৃশ্য রশ্মি, বা তরঙ্গের আকারে বিকিরিত হয়ে থাকে। আবার ইলেকট্রন \uparrow , নিউট্রন \uparrow প্রভৃতি কণিকার তরঙ্গাকার দ্বারা-প্রবাহের ফলেও একরূপ রশ্মির সৃষ্টি হয়। সাধারণতঃ ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক \uparrow তরঙ্গ-প্রবাহ, অথবা অদৃশ্য রশ্মির বিকিরণকেই রেডিয়েশন বলা হয়।

রেডিয়্যান্ট হিট — উত্তপ্ত পদার্থ থেকে যে তাপশক্তি বিকিরিত হয়। আমরা সূর্যের যে তাপ পাই তা সূর্যের 'রেডিয়্যান্ট হিট', বা বিকিরিত তাপশক্তি। একটা উত্তপ্ত লোহখণ্ড দেহের কাছে আনলে তার রেডিয়্যান্ট হিটের ফলে আমাদের তাপ বোধ হয়। কিন্তু উত্তপ্ত লোহা গায়ে লেগে গেলে যে উত্তাপ বোধ হয় তা আর 'রেডিয়্যান্ট হিট' নয়।

রশ্মি — কৃত্রিম রশ্মি। রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় প্রস্তুত সব রকম সেলুলোজ \uparrow জাতীয় পদার্থের সূর্যকেই আজকাল রশ্মি বলে। সাধারণতঃ হ'রকম রশ্মি বিশেষ প্রচলিত—

‘সেলুলোজ অ্যাসিটেট রেয়ন’ ও ‘ভিস্কোস রেয়ন’। যন্ত্রের সাহায্যে চাপ দিলে সেলুলোজ অ্যাসিটেটের \uparrow ঘন দ্রব সূক্ষ্ম ছিদ্রপথে সূতার মত বেরিয়ে আসে। উত্তপ্ত বায়ু-প্রবাহের সাহায্যে এই সূতা থেকে দ্রাবক পদার্থ সম্যক বাষ্পীভূত হয়ে চলে যায়; এর ফলে সূতাগুলো বেশ শক্ত হয়ে পড়ে। সাধারণভাবে এই হলো **সেলুলোজ-অ্যাসিটেট রেয়ন**। যন্ত্রের সাহায্যে ভিস্কোস \uparrow নামক রাসায়নিক পদার্থের যে সূক্ষ্ম সূতা তৈরি হয়ে থাকে, তাকে বলে **ভিস্কোস রেয়ন**। বিভিন্ন সব সেলুলোজের \uparrow উপর সোডিয়াম হাইড্রক্সাইডের \uparrow (NaOH) জলীয় দ্রব ও কার্বন বাই-সালফাইডের \uparrow (CS₂) রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এক রকম স্বচ্ছ অর্ধ-তরল পদার্থ উৎপন্ন হয়, একে বলে ভিস্কোস।

রেয়ার আর্থস—সমগোত্রীর কতক-গুলো দুশ্রাপ্য মৌলিক ধাতু। এদের ‘রেয়ার আর্থ এলিমেন্টস’ও বলে। ধাতুগুলোর বিভিন্ন ধর্ম ও গুণ অনেকাংশে অ্যালুমিনিয়ামের মত। মোনাজাইট \uparrow নামক খনিজ বালুকা থেকে সাধারণত: পাওয়া যায়। সিরিয়াম \uparrow ধাতুসহ প্রায় 16-টা ধাতু এই ‘রেয়ার আর্থ’ শ্রেণীর অন্তর্গত; এদের এক-একটির পারমাণবিক ওজন 57 থেকে 71-এর মধ্যে। (পরিশিষ্টে তালিকা \uparrow)।

রেয়ার গ্যাস — ইনার্ট গ্যাস \uparrow , বা নোবল গ্যাস; হিলিয়াম, নিয়ন, আর্গন, ক্রিপ্টন, জেনন ও র্যাডন \uparrow নামক মৌলিক নিষ্ক্রিয় গ্যাসগুলো প্রকৃতিতে বিরল ও দুশ্রাপ্য বলে সাধারণত: এই নামে পরিচিত। এদের মধ্যে র্যাডন \uparrow ব্যতীত অন্ত্র গ্যাসগুলো বায়ুমণ্ডলে অতি সামান্য পরিমাণে মিশে আছে। বায়ুমণ্ডলে আর্গন আছে কিছু বেশি; তার পরিমাণও মাত্র 0.93% এর মত। (অ্যাটমফিয়ার \uparrow)

রেসিপ্রোকাল — বিপরীত রাশি; যেমন, 3-এর রে. ল. $1/3$; 5-এর রে. ল $1/5$, ইত্যাদি।

রেসোর্সিন — একটা শক্তিশালী জীবাণু-প্রতিরোধক জৈব রাসায়নিক পদার্থ; একে **রেসসিনল**-ও বলে। চর্মরোগে বিশেষ ফলপ্রসূ ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়। রঞ্জন-শিল্পেও এর কিছু ব্যবহার আছে।

রোজেজ মেটাল — একটি সংকর ধাতুর বিশেষ নাম; বিন্ধ্যাথ 50%, লেড (সীসা) 25%, টিন 25% সংযোগে এই ধাতু-সংকর তৈরি হয়। গলনাংক 94° সেন্টিগ্রেড।

রোডোনাইট — গোলাপী বর্ণের এক রকম প্রস্তর বিশেষ; সুদৃশ্য বলে সস্তা অলঙ্কারাদিতে ব্যবহৃত হয়।

রোডোফাইট — এক শ্রেণীর লাল রঙের অ্যালজি \uparrow , অর্থাৎ শৈবাল

জাতীয় উদ্ভিদ; প্রধানত: সমুদ্রেই
এই শ্রেণীর শৈবাল জন্মায়।

রোসেল সন্ট — 'সোডিয়াম পটা-
সিয়াম টার্টারেট' নামক, [COOK.
 $(\text{CH.OH})_2. \text{COONa. } 4\text{H}_2\text{O}$]
রাসায়নিক পদার্থের বিশেষ নাম।
সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ, জলে বিশেষ
দ্রবণীয়। বেকিং পাউডার ↑, সিড-
লিঙ্গ পাউডার ↑ প্রভৃতি তৈরি
করতে পদার্থটা ব্যবহৃত হয়।

র্যাটুন — কোন কোন উদ্ভিদ কেটে



ফেলে মাটির
নিচের গোড়া
থেকে যে নূতন
চারা গজায়;

র্যাটুন যেমন, কলা

গাছ, আখ প্রভৃতির ক্ষেত্রে হয়।

র্যাডন — রেডিয়াম ↑ ধাতুর তেজ-
ক্রিয়তার ফলে যে গ্যাসীয় পদার্থের
উদ্ভব হয়। মৌলিক পদার্থ বিশেষ;
সাংকেতিক চিহ্ন Rn, পারমাণবিক
ওজন 222, পারমাণবিক সংখ্যা 86;
ক্রমাগত তেজক্রিয়-রশ্মি বিকিরণের
ফলে রেডিয়ামের পারমাণবিক গঠন
ধীরে ধীরে পরিবর্তিত হতে থাকে;
সঙ্গে সঙ্গে ওই বিকিরিত তেজ-
প্রবাহের সঙ্গে এই র্যাডন গ্যাস
নির্গত হতে থাকে। রাসায়নিক
হিসেবে এটা একটা ইনার্ট ↑, অর্থাৎ
নিষ্ক্রিয় গ্যাসের পর্যায়ভুক্ত।

র্যাডার — বহু দূরবর্তী অদৃশ্য বস্তুর
(বিশেষত: বিমানপোতের) গতি,

অবস্থান, দূরত্ব প্রভৃতি নির্ধারণের
জগ্রে উদ্ভাবিত একটা যন্ত্র বিশেষ।
রেডিও-ভা ইলেক্টিং-আ্যা ও-রেজিং
কথাটা সংক্ষেপ করে যন্ত্রটার নাম
'র্যাডার' দেওয়া হয়েছে। এরূপ
যন্ত্রের মোটামুটি কোশল হলো:
রেডিও প্রেরক-যন্ত্র থেকে অতি
ক্ষুদ্র তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের বেতার-তরঙ্গ
(ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক ওয়েভ ↑)

উর্ধ্ব কাশে

প্রেরিত হয়।

এই তরঙ্গ-

গুলো দূর-

বর্তী অদৃশ্য

এরোপ্লেনের

র্যাডার

গায়ে প্রতিহত ও প্রতিফলিত হয়ে
ফিরে আসে; আর সেই প্রতিফলিত
তরঙ্গমালা ফিরে এসে গ্রাহক-যন্ত্রে
ধরা পড়ে। প্রতিফলিত হয়ে প্রত্যা-
গত এ-সব তরঙ্গ-প্রবাহের গতি-
প্রকৃতি ও দিক লক্ষ্য করে প্রতিফলক
এরোপ্লেনের অবস্থান নির্ধারণ করা
যায়। প্রেরিত সেই বেতার তরঙ্গের
গতি-বেগ জানলে প্রতিফলিত হয়ে
ফিরে আসার সময় থেকে এরোপ্লেনের
দূরত্ব হিসাব করে জানা যেতে পারে।
আজকাল জাহাজেও অনেক সময়
এই র্যাডার যন্ত্র ব্যবহৃত হয়; মহা-
সমুদ্রে এর সাহায্যে বহু দূরবর্তী
অদৃশ্য তীরদেশের দূরত্ব, দিক প্রভৃতি
নির্ণীত হয়ে থাকে।

র্যাডিক্যাল — বিভিন্ন মৌলিক পদার্থের একাধিক পরমাণু সম্মিলিতভাবে যদি কোন একটি রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় একক পরমাণুর মত কাজ করে, অর্থাৎ নিজে অপরিবর্তিত থেকে অপর পরমাণুর সঙ্গে মিলে যৌগিক পদার্থ উৎপন্ন করে, তবে এই পরমাণু-সমষ্টিকে ‘র্যাডিক্যাল’ বলা হয়; যেমন— NO_2 হলো নাইট্রেট র্যাডিক্যাল; সোডিয়াম নাইট্রেট NaNO_2 , সিলভার নাইট্রেট AgNO_2 , প্রভৃতির মধ্যে NO_2 র্যাডিক্যালটি যেন একটা পরমাণুর মত বিভিন্ন ধাতুর পরমাণুর সঙ্গে মিলে বিভিন্ন সল্ট ↑ উৎপন্ন করে। কিন্তু এরূপ কোন র্যাডিক্যালের কোন পৃথক অস্তিত্ব নেই; রাসায়নিক ক্রিয়ায় এরা মিলিতভাবে কাজ করে মাত্র। এরূপ বিভিন্ন হাইড্রোকার্বন র্যাডিক্যালের সঙ্গে OH র্যাডিক্যাল মিলিত হয়ে তৈরি হয় মিথাইল অ্যালকোহল ↑ (CH_3OH), ইথাইল অ্যালকোহল ↑ ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) প্রভৃতি বিভিন্ন যৌগিক।

র‍্যামজে, স্যার উইলিয়াম — ব্রিটিশ পদার্থবিজ্ঞানী; জন্ম 1851 খৃষ্টাব্দ, মৃত্যু 1916 খৃঃ। বায়ুমণ্ডলের বিরল গ্যাস (সেয়ার গ্যাস ↑) ক্রিপ্টন, জেনন ও নিয়ন ↑ আবিষ্কারে প্রসিদ্ধি। লর্ড র‍্যালের সহযোগিতায় অগ্রতম বিরল গ্যাস আর্গন ↑ আবিষ্কার। পৃথিবীর লঘুতম মৌলিক

গ্যাস হিলিয়াম ↑ আবিষ্কারে সবিশেষ খ্যাতি। সূর্যের অভ্যন্তরে এই হিলিয়ামের অস্তিত্ব নর্ম্যান লকার কর্তৃক 1968 খৃষ্টাব্দে সূর্যের বর্ণ-মণ্ডলের বর্ণালি-বিশ্লেষণে লক্ষিত হয়েছিল।

র‍্যালো, লর্ড — ব্রিটিশ পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1842 খৃঃ, মৃত্যু 1919 খৃঃ। আলোক ও শব্দ বিজ্ঞানের গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা। র‍্যামজের সহযোগিতায় দুঃপ্রাপ্য আর্গন গ্যাস আবিষ্কার। তড়িৎ-চুম্বকীয় (ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক) তরঙ্গ সম্বন্ধীয় তথ্যাদি আবিষ্কারেই সবিশেষ খ্যাতি।

র‍্যাসগ্‌টাল নাঈবার — যে-সব রাশির মান স্থানির্দিষ্ট সংখ্যায় বা ভগ্নাংশে প্রকাশ করা যায়; যেমন, 3, $7\frac{1}{2}$ বা $2\frac{1}{2}$ ইত্যাদি। কিন্তু $\sqrt{3}$ নয়; কারণ, এর মান অনির্দিষ্ট, কাজেই একে বলে ‘ইর‍্যাসগ্‌টাল নাঈবার’।

ল

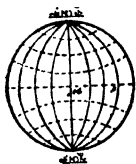
লং ওয়েভস — 1000 মিটারের ↑ অধিক তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের বেতার-তরঙ্গ সমূহ (ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ওয়েভ ↑)।

লং টন — 2240 পাউণ্ড; (টন ↑)।

লং সাইট — চক্ষু-গোলকের এক প্রকার দৃষ্টিদোষ; বিশেষ নাম ‘হাইপারমেট্রোপিয়া’। চোখের এরূপ জটিল অস্ত্রোপচারে নিকটবর্তী জিনিস

পরিষ্কার দেখা যায় না ; বরং দূরের জিনিস ভাল দেখায়। কনভেক্স (উত্তল) লেন্সের চশমা ব্যবহারে চোখের এরূপ দৃষ্টি-দোষ সংশোধিত হয়ে থাকে।

লজ্জিচিউড — পৃথিবীর উত্তর ও দক্ষিণ মেরু ভেদ করে যে বৃত্তরেখা-গুলো ভূ-গোলকে বেঠেন করে আছে বলে কল্পনা করা হয় ; তাদের বলে ‘লাইন্স অব লজ্জি চিউড’, বাংলায় এদের বলে ডাঘিমা রেখা। এগুলোকে কখন কখন আবার মেরিডিয়ান ↑ লাইন্সও বলে। মানচিত্রে এরূপ বৃত্তরেখা অঙ্কিত করে ভূ-পৃষ্ঠে বিভিন্ন স্থানের পূর্ব-



পশ্চিম অবস্থান নির্ণীত হয়। যে মেরিডিয়ান ↑, বা লজ্জিচিউড লাইন ইংলণ্ডের গ্রীনউইচ লজ্জিচিউড লাইন্স নামক স্থানের উপর দিয়ে গেছে বলে কল্পনা করা হয়েছে, তাকে বলে মূল ডাঘিমা, প্রাইম মেরিডিয়ান, অর্থাৎ 0° ডিগ্রি লজ্জিচিউড। এর পূর্বে-পশ্চিমে মোট 360° ডিগ্রির বিভিন্ন লজ্জিচিউড লাইন কল্পিত হয়েছে। (ল্যাটিচিউড ↑)

লজ্জিচিউডিজ্যাল ওয়েভ — কোন শক্তির পরিবহনে মাধ্যম পদার্থের কণিকাগুলোর পর্যায়ক্রমিক সংকোচন ও প্রসারণের ফলে প্রবাহ-

পথের বরাবর যে-সব তরঙ্গের সৃষ্টি হয়। শব্দ-তরঙ্গ এরূপ লজ্জিচিউডিজ্যাল গতিতে অগ্রসর হয় ; বায়ু-কণাগুলো তরঙ্গ-প্রবাহের গতিপথে পর্যায়ক্রমে একবার সঙ্কুচিত ও পর মুহূর্তে সম্প্রসারিত হয়ে হয়ে তরঙ্গ-ধারা এগিয়ে চলে। প্রকৃতপক্ষে এর জন্তে বায়ুর কোন অংশ ছুটে যায় না, কোন পদার্থের কম্পনের ফলে তার সংলগ্ন বায়ুর সংকোচন ও প্রসারণে বায়ু-সমুদ্রে উৎখিত ঢেউগুলো এগিয়ে যায় মাত্র (মাউণ্ড ↑)। আলোক অথবা বেতার-তরঙ্গের গতি কিন্তু এরূপ লজ্জিচিউডিজ্যাল নয় ; সেগুলো হলো ট্রান্সভার্স ↑।

লগ-বুক — কল-কারখানা, জাহাজ প্রভৃতিতে দৈনিক কর্মবিবরণীর যে লিখিত পুস্তিকা রক্ষিত হয়।

লগারিদম — গাণিতিক গুণ, ভাগ প্রভৃতির এক সহজ পদ্ধতি ; সাধারণ লগারিদমে সূচক সংখ্যায় (ইন্ডেক্স ↑) দশের গুণিতক প্রকাশিত হয় ; যেমন, $100 = 10^2$, স্বতরাং $\lg 100 = 2$; $1000 = 10^3$ কাজেই, $\lg 1000 = 3$; সাধারণভাবে বলা যায়, যদি $a = b^c$, তাহলে b -এর মূলে a -এর লগারিদম হলো c ; সংক্ষেপে লেখা হয় $c = \lg_b a$; এই পদ্ধতির বহু রকম কৌশল ও সূত্র আছে। এর বিভিন্ন মূল্যমানের তালিকা থাকে, তা থেকে সহজে অল্প সময়ে হিসাবাদি করা যায়।

লভ্যানাম — বিশেষ অম্লপাতে
আলকোহল ↑ ও আফিম মিশ্রিত
জলীয় দ্রব; আফিমের টিংচার ↑।

লরেজ, ডাঃ আর্নেস্ট — মার্কিন
পদার্থবিজ্ঞানী; জন্ম 1901 খৃষ্টাব্দ,
অক্সাপি (1961 খৃষ্টাব্দ) জীবিত।
পরমাণুর গঠন সম্বন্ধীয় গবেষণায়
অসামান্য কৃতিত্ব; কৃত্রিম রেডিয়াম ↑
উৎপাদন। সাইকোট্রন ↑ যন্ত্র উদ্ভা-
বনের জন্তে 1939 খৃষ্টাব্দে নোবেল
পুরস্কার লাভ। ‘অ্যাটম বম’ উৎ-
পাদনের ব্যবহারিক প্রয়োগ-বিচার
অগ্রতম পুরোধ।

লাইজল — এক প্রকার অ্যাঙ্টি-
সেপ্টিক ↑ তরল পদার্থের ব্যবহারিক
নাম। মোটামুটি বলা যায়, পদার্থটা
সাবান-জলের সঙ্গে বিশেষ অম্লপাতে
বিশুদ্ধ ক্রিজোল (ক্রিয়োজোট ↑)
মিশিয়ে তৈরি হয়ে থাকে।

লাইট — আলোক; বিশেষ এক শ্রেণীর
তড়িৎচুম্বকীয় শক্তি-তরঙ্গের (ইলেক্ট্রো-
ম্যাগনেটিক ওয়েভ ↑) প্রবাহের ফলে
আলোকের সৃষ্টি হয়। এই তরঙ্গ-
ধারাই হলো আলোক-রশ্মি।
আলোক-রশ্মি কোন বস্তুর উপর
থেকে প্রতিফলিত হয়ে বস্তুটার
আকার আকৃতি অম্লধারী ওই
প্রতিফলিত আলোক-রশ্মি এসে
আমাদের চোখের লেন্সে পড়ে। এই
রশ্মির প্রভাবে রেটিনা ↑ সংলগ্ন
আয়ুসমূহের প্রান্তদেশ উত্তেজিত হয়,
এবং সেই উত্তেজনার স্পন্দন মস্তিষ্কে

পরিবাহিত হলে আমরা বস্তুটা
দেখতে পাই। আলোক-তরঙ্গের
দৈর্ঘ্য 4×10^{-5} সেন্টিমিটার ↑ থেকে
 8×10^{-5} সেন্টিমিটার পর্যন্ত হয়ে
থাকে। এর বিভিন্ন তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের
রশ্মি চোখে বিভিন্ন বর্ণের অম্লভূতি
জাগায়। আলোক-তরঙ্গের ওই
দৈর্ঘ্য-সীমার বেশি, বা কম দৈর্ঘ্যের
(আল্ট্রা ভায়োলেট ↑) তরঙ্গ-রশ্মি
আমাদের চোখে ধরা পড়ে না।
মোটামুটি হিসাবে আলোক-তরঙ্গের
গতি প্রতি সেকেন্ডে 1,86,326 মাইল
 $= 2.9978 \times 10^{10}$ সেন্টিমিটার।

লাইট-ইয়ার — আলোক-বর্ষ;
দূরত্বের একক বিশেষ। জ্যোতি-
বিজ্ঞানে বহু কোটি কোটি মাইল দূর-
বর্তী গ্রহ-নক্ষত্রাদির দূরত্ব প্রকাশের
জন্তে এই একক ব্যবহৃত হয়। এক
আলোক-বর্ষ দূরত্ব বললে এক বছরে
আলোক-রশ্মি যতটা দূরত্ব অতিক্রম
করতে পারে তাই বুঝায়। আলোক
প্রতি সেকেন্ডে চলে 1,86,326
মাইল; সুতরাং এক বছরে আলোক
 $186,326 \times 60 \times 60 \times 24 \times 365$
মাইল অতিক্রম করে; কাজেই
এক আলোক-বর্ষ — প্রায় 6×10^{12}
মাইল।

লাইটনিং — মেঘের তড়িৎক্ষরণ।
নানা কারণে উচ্চাকাশে বিভিন্ন মেঘ
পুঞ্জের মধ্যে তড়িৎশক্তি উৎপন্ন হয়ে
থাকে। এভাবে উৎপন্ন বিভিন্ন তড়িৎ
চাপ-বিশিষ্ট ছুটা মেঘধ্বংসের মধ্যে,

অথবা মেঘ থেকে পৃথিবীতে তড়িৎ-শক্তি সঞ্চালিত হয়। এরূপ তড়িৎ সঞ্চরণের সময়ে স্ফুরিত তড়িতের দীপ্তি প্রকাশ পায়, বজ্রধ্বনি শুনা যায়; একেই আমরা বলি বিদ্যুৎ চম্কানো। মেঘ থেকে এই তড়িৎ-স্রোত পৃথিবীতে সঞ্চালিত হলে তাকে সাধারণ কথায় বলে বজ্রপাত।

লাইটনিং কণাঙ্ক — লাইটনিং ↑, বা বজ্রপাতের ফলে অনেক সময় গৃহাদি বিনষ্ট হয়ে থাকে। এই বিপদ নিবারণের জগ্রে তড়িৎ-পরিবাহী মোটা কোন ধাতব তার বা রড্ (সাধারণতঃ লোহার) বাড়ীর ছাদের সর্বোচ্চ স্থান থেকে মাটি পর্বন্ত সংযুক্ত করে রাখা হয়; একে বলে 'লাইটনিং কণাঙ্ক'। এরূপ একাধিক সূক্ষ্মগ্র 'কণাঙ্ক' বাড়ীর ছাদে থাকলে বাড়ীর যে অংশেই বজ্রপাত হোক না কেন সঞ্চালিত তড়িৎস্রোত এই ধাতব রডের মাধ্যমে দ্রুত মাটির ভিতর পরিবাহিত হয়ে যায়, ফলে বাড়ীর কোন ক্ষতি হয় না।

লাইম — ক্যালসিয়াম অক্সাইড, CaO ; লাইম স্টোন ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন পাথর স্বল্প বায়ুতে বিশেষ ব্যবস্থায় পুড়িয়ে যে সাদা কঠিন পদার্থ পাওয়া যায়। একে বলে কুইক-লাইম। এই কুইক-লাইমের সঙ্গে জলের রাসায়নিক মিলনে হয় নরম চূর্ণ, যাকে বলে ব্লেকড লাইম।

যার রাসায়নিক নাম ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড, Ca(OH)_2 । এই হলো সাধারণ চূর্ণ, যা আমরা ব্যবহার করি। কুইক লাইমের সঙ্গে জলের রাসায়নিক মিলনে প্রচুর তাপ উৎপন্ন হয়ে থাকে (এক্সোথার্মিক ↑ রিঅ্যাকশন)।

লাইম ওয়াটার — চূর্ণের জল; বস্তুতঃ ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইডের $[\text{Ca(OH)}_2]$ জলীয় দ্রব। এর সঙ্গে কার্বন-ডাইঅক্সাইড (CO_2) গ্যাসের মিলনে ক্যালসিয়াম কার্বনেট উৎপন্ন হয়। জলে অদ্রাব্য এই ক্যালসিয়াম কার্বনেটের উৎপত্তির ফলে পরিষ্কার 'লাইম ওয়াটার' সাদা ঘোলাটে হয়ে ওঠে। উষ্ণত্ব স্থানে রাখলে বায়ুর সংস্পর্শে চূর্ণের জল এভাবে ঘোলাটে হয়ে যায়। এ থেকে বায়ুর সঙ্গে মিশ্রিত কার্বন ডাই-অক্সাইডের অতিশু প্রমাণিত হয়।

লাইম স্টোন — বিভিন্ন পাথর; স্বভাবজাত ক্যালসিয়াম কার্বনেট, CaCO_3 ; পৃথিবীর পাহাড় পর্বত প্রধানতঃ যা দিয়ে গঠিত।

লাফিং গ্যাস — নাইট্রাস অক্সাইড, N_2O ; বর্ণহীন গ্যাসীয় পদার্থ, মিষ্ট গন্ধযুক্ত। গ্যাসটা নাকে গেলে হাসির উল্লেখ হয়ে থাকে; এজগেই একে বলা হয় লাফিং গ্যাস। মৃৎ অ্যানেস্থেটিক ↑ শক্তির জগ্রে দস্ত-চিকিৎসাদিতে কখন কখন ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লাঙ্গাগো — পৃষ্ঠের বা মেরুদণ্ডের নিম্নাংশের পেশী-বেদনা; কটি, বা কোমড়-বাথা রোগ।

লাঙ্গার পাংচার — পেল্ভিসের উপরিভাগে যে পাঁচখানা হাড়ের সংযোগে মেরুদণ্ডের নিম্নভাগ গঠিত,



তাদের বলে **লাঙ্গার হাড়**। মেরুদণ্ডের ওই হাড়ের সংযোগস্থলে হুঁচ ফুটিয়ে অভ্যন্তরস্থ রস

লাঙ্গার হাড় বার করে নেওয়া র প্রক্রিয়াকে বলে 'লাঙ্গার পাংচার'। এই জৈব রস মেরুদণ্ডের ভিতর দিয়ে মস্তিষ্কে চলাচল করে। ম্যানে-জাইটিস্ প্রভৃতি নানা রোগের চিকিৎসায় এই মেরু-রস পরীক্ষা করে সঠিক রোগ নির্ণয় করা হয়।

লা ভা — আগ্নেয়গিরির (ভল্ক্যানো ↑) জ্বালামুখ থেকে নির্গত ধাতব পদার্থ-মিশ্রিত জলন্ত ও গলিত প্রস্তরাদি। এই গলিত পদার্থ কালক্রমে ঠাণ্ডা হয়ে জমে অনেক সময় স্পঞ্জের মত সচ্ছিন্ন, কখন কখন কাচের মত স্বচ্ছ স্তরে পরিণত হয়।

লার্ভা — মশা, মাছি, প্রজাপতি প্রভৃতি পতঙ্গের শৈশব

অবস্থার দেহাব-
য়ব। ডিম ফুটে
প্রথমে এরা যে
শুক-কীটের
আকার ধারণ
করে। **লার্ভাল**
স্টেজ মানে



লার্ভা অবস্থা। পতঙ্গের 'লার্ভা' অবস্থা

লার্জ ক্যালোরি — তাপ-শক্তি (হিট ↑) পরিমাপের একক বিশেষ। এর পরিমাণ হলো এক কিলোগ্রাম ক্যালোরি ↑, = 1000 ক্যালোরি। (ক্যালোরি ↑)।

লিউকোডার্মা — খেতী, বা দবল রোগ, যাতে গাত্রচর্ম স্থানে স্থানে সাদা হয়ে যায়। অনেকে একে বলে খেত-কুষ্ঠ; প্রকৃত পক্ষে এটা কুষ্ঠ রোগ নয়, ছোঁচাচেও নয়।

লিউকোপিনিয়া — জীবের রক্তে শ্বেত কণিকার স্বল্পতা; যে অবস্থায় মানুষ রোগের আক্রমণ প্রতিরোধের শক্তি হারায় ও সহজেই বিভিন্ন জীবাণু-রোগে আক্রান্ত হতে পারে।

লিউকোসাইট — রক্তের 'হোয়াইট কর্পাসুল' ↑ বা শ্বেত-কণিকা; শ্বেত রক্তকোষ; এগুলিই দেহে প্রবিষ্ট রোগ-বীজাণুদের (ব্যাক্টেরিয়া ↑) ধ্বংস করে' বিভিন্ন রোগের আক্রমণ প্রতিরোধ করে।

লিউয়েনহোয়েক, এ্যান্টনি ভ্যান — হল্যান্ডবাসী স্বভাব-বিজ্ঞানী; জন্ম 1632 খৃষ্টাব্দ, মৃত্যু 1723 খৃষ্টাব্দ। পুথিগত বৈজ্ঞানিক শিক্ষা-বঞ্চিত, স্বাভাবিক অহুসঙ্কিত। চশমার লেন্স ↑ দিয়ে প্রথম অণুবীক্ষণ যন্ত্র উদ্ভাবন এবং তার সাহায্যে অদৃশ্য জীবাণুজগতের আবিষ্কার। রক্তের লোহিত-কণিকা সম্পর্কীয় তথ্যাদি প্রকাশ। জীবাণু-বিজ্ঞানের জনক।

লিকুইড এয়ার — তরল বায়ু। উপযুক্তরূপে চাপ বৃদ্ধি করে ও তাপ কমিয়ে বায়ুকে তরল অবস্থায় আনা যায়। তরল বায়ুর বর্ণ ঈষৎ নীলাভ। এর মধ্যে বায়ুর প্রধান উপাদান অক্সিজেন ও নাইট্রোজেন গ্যাস দুটি একত্রে তরল অবস্থায় থাকে। অবশ্য সংগঠক অণুত্র ‘রেয়ার গ্যাস’গুলোও তরল অবস্থায় মিশ্রিত থাকে। তরল অক্সিজেনের ফ্রুটনাংক -182.9° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড এবং তরল নাইট্রোজেনের ফ্রুটনাংক -105.7° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড। সুতরাং ফ্রুটনাংকের এই পার্থক্যের জগ্রে তরল বায়ু থেকে বিশুদ্ধ অক্সিজেন, নাইট্রোজেন ও রেয়ার গ্যাসগুলি ফ্রাক্সনাল ডিস্টিলেশন প্রক্রিয়ায় স্বকোশলে একে-একে পৃথক করা যেতে পারে।

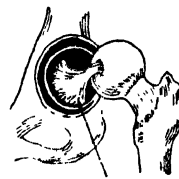
লিকুইফ্যাক্সন অব গ্যাসেস্ — গ্যাসীয় পদার্থের তরলীকরণ প্রক্রিয়া। প্রত্যেক গ্যাসেরই একটা নির্দিষ্ট তাপমাত্রা (ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচার ↑) থাকে, যার চেয়ে কম উষ্ণতায় গ্যাসটাকে কেবল মাত্র চাপ প্রয়োগেই তরল করা সম্ভব হয়। কোন গ্যাসের স্বাভাবিক উষ্ণতা এই ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচারের উপরে হলে গ্যাসটাকে প্রথমে উপযুক্ত কোশলে ঠাণ্ডা করে ক্রিটিক্যাল টেম্পারেচারের নিচে এনে তারপর চাপ বৃদ্ধি করে তাকে তরল করা যেতে পারে। গ্যাসের তাপ

কমিয়ে ইচ্ছানুযায়ী ঠাণ্ডা করবার নানা রকম যান্ত্রিক কোশল ও প্রক্রিয়া উদ্ভাবিত হয়েছে।

লিগ্নিনিয়াস — যার গঠন কাঠের মত উদ্ভিজ্জ তন্তুবিশিষ্ট। লিগ্নিনিয়াস টিস্সু উদ্ভিদ-কোষে গঠিত তন্তু।

লিগ্নাইট — এক প্রকার কালচে ধূসর বর্ণের খনিজ কয়লা বিশেষ। সাধারণ খনিজ কয়লার (আনথ্রা-সাইট ↑) চেয়ে এর মধ্যে হাইড্রো-কার্বন ↑ উপাদানের ভাগ অনেক বেশি থাকে। সম্ভবতঃ প্রকৃত কয়লার স্তর সৃষ্টি হওয়ার অনেক কাল পরে ভূ-গর্ভে এই লিগ্নাইট কয়লার স্তর সৃষ্টি হয়েছে। লিগ্নাইট জালিয়েও যথেষ্ট উত্তাপ পাওয়া যায়।

লিগামেন্ট — স্নায়ু জৈব তন্তুর গুচ্ছ।



লিগামেন্ট

যা জীবদেহের বিভিন্ন অংশের সংযোগস্থল সংবদ্ধ করে রাখে; বিশেষতঃ অস্থি-সংযোগে থাকে।

লিগ্নিন — উদ্ভিদ-দেহের সেলুলোজ ↑ তন্তুর মধ্যস্থিত জটিল রাসায়নিক গঠনের এক প্রকার জৈব পদার্থ। সাধারণতঃ জিনিসটা সেলুলোজের সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় থাকে। উদ্ভিজ্জ সেলুলোজ ↑ থেকে কাগজ, রেয়ন ↑ প্রভৃতি বিভিন্ন দ্রব্য প্রস্তুত করবার সময়ে বিভিন্ন রাসায়নিক

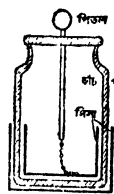
প্রক্রিয়ার সাহায্যে এই লিগ্নিন দূরীভূত করে সেলুলোজকে বিশুদ্ধ করে নেওয়া প্রয়োজন হয়।

লিটমাস — স্বভাবজ নীল রংয়ের এক প্রকার উদ্ভিজ্জ রঙ্গীন পদার্থ; জলে দ্রবণীয়। অ্যাসিডের \uparrow সংস্পর্শে লিটমাসের রং লাল হয়ে যায়, এবং অ্যালকালির \uparrow সংস্পর্শে পুনরায় নীল হয়। এরূপ বর্ণ পরিবর্তনের জন্মে রসায়নাগারে পদার্থটা 'ইণ্ডিকেটর' হিসেবে ব্যবহৃত হয়। লিটমাসের জলীয় দ্রবণে কাগজ ডুবিয়ে শুকিয়ে নিয়ে 'লিটমাস-পেপার' তৈরি করা হয়; রসায়নাগারে সাধারণতঃ এই কাগজ ডুবিয়ে কোন দ্রবণের অ্যাসিড বা অ্যালকালি ধর্ম সহজে পরীক্ষা করা হয়ে থাকে।

লিটার — মেট্রিক \uparrow পদ্ধতিতে তরল পদার্থের আয়তন পরিমাপের একটা একক। 4° সেন্টিগ্রেড \uparrow উষ্ণতায় এবং 760 মিলিমিটার \uparrow বায়ু-চাপে (ব্যারোমিটার \uparrow) এক কিলোগ্রাম \uparrow বিশুদ্ধ জলের আয়তনকে বলা হয় এক লিটার। সাধারণতঃ 1000 সি. সি. (ঘন-সেন্টিমিটার \uparrow) এক লিটারের সমান ধরা হয়। বস্তুতঃ এক লিটার = 1000.027 সি. সি.। লিটারের 1000 ভাগের এক ভাগকে বলে 'মিলিলিটার'।

লিডেন জার — স্থির (স্ট্যাটিক \uparrow) তড়িৎ-শক্তির সঞ্চয় ও সংরক্ষণের জন্যে উদ্ভাবিত বস্তু বিশেষ। একে

এক রকম কণ্ডাক্টর \uparrow বলা যায়। যন্ত্রটা হলো মুখ্যতঃ একটা কাঁচ পাত্র; যার নিম্নাংশের ভিতর ও বহির্ভাগ পাতলা সীসার পাত্রে মোড়া। পাত্রটার মুখে কোন তড়িৎ



লিডেন জার

প্রতিরোধক পদার্থে তৈরী ঢাকনার ছিদ্রপথে পিতলের একটা দণ্ড পাত্রের মধ্যে বিলম্বিত থাকে। ওই দণ্ডের নিম্নপ্রান্তে সংলগ্ন ধাতব শিকল বুলে ভিতরের সীসার পাত্রে লেগে যায়। ওই ধাতব দণ্ডের মাধ্যমে তড়িৎশক্তি প্রবাহিত করলে তা যন্ত্রের অভ্যন্তরে সঞ্চিত হয়ে থাকে। তড়িৎ-শক্তির বিভিন্ন প্রয়োজনের সময়ে ওই দণ্ড ও বহিস্থ সীসার পাত্রে ধাতব তারের দ্বারা প্রায়-সংযুক্ত করলে ওই সংযোগ-মুখের স্বল্প ব্যবধানের মধ্যে আবার তড়িৎ-শক্তি পাওয়া যায়। এরূপে প্রাপ্ত তড়িৎ তীব্র ক্ষুরণের (স্পার্ক) আকারে নির্গত হয়ে থাকে।

লিথ..., **লিথো...** — প্রস্তর, প্রস্তর সম্পর্কীয়; যেমন, হাইড্রোলিথ \uparrow , হাইড্রোজেন-উৎপাদক প্রস্তরসদৃশ পদার্থ; যা জলে দিলে হাইড্রোজেন গ্যাস উৎপন্ন হয়। লিথোগ্রাফি \uparrow , লিথোফিয়ার \uparrow ।

লিথার্জ — লেড মনোক্সাইড, PbO, যৌগিকের বিশেষনাম। লাল

আভায়ুক্ত হলদে ফটিকাকার পদার্থ। পেইন্ট, ভানিস প্রভৃতির রং তৈরির কাজে ব্যবহৃত হয়। কোন কোন ক্ষেত্রে কাঁচ-শিল্পেও পদার্থটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

...লিথিক — প্রস্তর সংশ্লিষ্ট; যেমন, 'প্যালিওলিথিক ↑ এজ' আদি প্রস্তর যুগ; নিওলিথিক ↑, নব্য প্রস্তরযুগ।

লিথিয়াম — মৌলিক ধাতু; সাং-কেতিক চিহ্ন Li; পারমাণবিক ওজন 6.94, পারমাণবিক সংখ্যা 3; রূপের মত সাদা ও অত্যন্ত হাল্কা ধাতু। সোডিয়ামের ↑ অনুরূপ রাসায়নিক ধর্ম-বিশিষ্ট। নানা রকম হাল্কা সংকর ধাতু তৈরি করতে ব্যবহৃত হয়। মৌলিক ধাতুগুলোর মধ্যে লিথিয়াম সব চেয়ে হাল্কা।

লিথিয়া হলো লিথিয়াম মনস্কাইড।

লিথোপোন — জিঙ্ক সাল্ফাইড (ZnS) ও বেরিয়াম সালফেটের ($BaSO_4$) সংমিশ্রণে তৈরী এক রকম সাদা পদার্থ। সাদা রং তৈরি করবার জন্তে হোয়াইট লেডের ↑ পরিবর্তে পদার্থটা অনেক সময় ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লিথোগ্রাফি — প্রস্তর ফলকের উপরে অঙ্কিত চিত্র থেকে কাগজে চিত্র-মুদ্রণের এক প্রকার কৌশল। এজন্তে লাইম স্টোনে ↑ তৈরী মৃৎ ফলকের উপরে তৈলাক্ত কালি দিয়ে ছবি, বা নক্সা আঁকা হয়, পরে বিশেষ এক কৌশলে মুদ্রণ-যন্ত্রের সাহায্যে

কাগজের উপর ওই ছবির ছাপ তোলা হয়। এই ব্যবস্থায় একাধিক বর্ণের ছবিও মুদ্রিত হয়ে থাকে। এরূপ মুদ্রণকে লিথোগ্রাফিঃ-ও বলে।
লিথোমিয়ার — পৃথিবীর অভ্যন্তর ভাগের প্রস্তরময় স্তর। ভূ-গোলকের উপরিভাগের মুক্তিক। স্তরের নিচে বহু মাইল গভীর যে গোলাকার কঠিন শিলান্তর রয়েছে।

লিনিয়ার — দৈঘিক, বা লম্বালম্বি; যেমন, লিনিয়ার এক্সপ্যান্সন— দৈঘিক বৃদ্ধি; উত্তাপ, বা টানের ফলে পদার্থের লম্বায় বেড়ে-যাওয়া।
লিব্‌নিজ, গট্‌ফ্রাইড উইলহেল্ম— জার্মান গণিতজ্ঞ ও দার্শনিক; জন্ম 1646 খৃঃ, মৃত্যু 1716 খৃঃ। গণিতের ডিফারেন্সিয়াল ও ইন্টিগ্রাল ক্যাল-কুলাস পদ্ধতির আবিষ্কারক। দার্শ-নিক হিসাবে বিশ্বপ্রকৃতির শৃঙ্খলা ব্যাখ্যা এবং সর্বাবস্থায় প্রাকৃতিক বিদ্যাব্যবস্থা সবই কল্যাণকর বলে এক মতবাদ প্রচার।

লিবিগ্ কণ্ডেন্সার — যে যন্ত্রের সাহায্যে ডিস্টিলেশন ↑ প্রক্রিয়ায় উৎপন্ন বাষ্পীয় পদার্থকে নড়ে নড়ে



লিবিগ্ কণ্ডেন্সার

পুনরায় তরল পদার্থে রূপান্তরিত করা যায়। সাধারণ লিবিগ

কণ্ডোলায়ে একটা সরু কাঁচনলের বহিরাবরণ স্বরূপ আর একটা মোটা কাঁচনল সংযুক্ত থাকে। উত্তাপের ফলে আবদ্ধ পাত্রের মুখ থেকে বাষ্পীয় ডিস্টিলেট-টা ↑ বেরিয়ে ওই সরু কাঁচনলের ভিতর দিয়ে নির্গত হয়। নির্গমনের সময়ে বাইরের নলের মধ্যে প্রবাহিত ঠাণ্ডা জল-প্রবাহের শীতলতার সংস্পর্শে ওই বাষ্প পুনরায় তরল পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে নির্গমনের মুখে রক্ষিত পাত্রে জমে।

লিভার — এক রকম যন্ত্র বিশেষ। কোন স্থির সূক্ষ্মগ্র বস্তুর উপর শয়ানভাবে একটা দণ্ড স্থাপন করলে দণ্ডটা ওই স্থির অবস্থানের হৃদিকে ঢেঁকি-কলের মত সহজে ঠাট্টা-নামা করতে পারে। এরূপ দণ্ডকে বলে লিভার; আর ওই স্থির সূক্ষ্মগ্র অবস্থানকে বলে লিভারের ফাল-ক্রাম ↑। ফালক্রামের উপর দণ্ডটা উপযুক্ত স্থানে স্থাপন করে ওর এক প্রান্তে সামান্য চাপ-শক্তি প্রয়োগ

ফালক্রাম



করে অপর

প্রান্তে যথেষ্ট

লিভার

বেশি (ভার

লিভার ব্যবস্থা

উত্তোলন

প্রভৃতি) কাজ পাওয়া যায়। একেই বলা হয় লিভারের মেকানিক্যাল এডভান্টেজ, বা যান্ত্রিক সুবিধা। লিভারের এই যান্ত্রিক সুবিধার পরিমাণ নির্ভর করে দু'দিকের বিপরীত শক্তির প্রয়োগের

উপরে ফালক্রাম থেকে অক্ষিত লব্ধয়ের দৈর্ঘ্যের উপর। এরূপ লিভার ব্যবহার সাহায্যেই ক্রেন-যন্ত্রে ভারী মালপত্র সহজে উত্তোলিত হয়।
লিভার অব সালফার — পটাসিয়াম কার্বনেট (K_2CO_3) ও গন্ধক মিশিয়ে উত্তপ্ত করলে যে রাসায়নিক পদার্থ উৎপন্ন হয়। পদার্থটা প্রধানত: পটাসিয়াম-সালফাইড ও বিক্রিয়ার পরে অবশিষ্ট গন্ধকের সংমিশ্রণ মাত্র। উদ্ভিদের পক্ষে অনিষ্টকর পোকা-মাকড় ও ছত্রাক প্রভৃতি বিনষ্ট করবার জগ্গে অনেক সময় এটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লিম্প — লসিকা; দেহস্থ বর্ণহীন জৈব রস। এরূপ রস রক্তকণিকা সমূহ ভাসমান থাকে। বিভিন্ন শ্রেণীর এরূপ জৈব রস-নিসারী গ্যাণ্ড ↑ দেহের নানা স্থানে আছে।

লিমোনাইট — এক প্রকার লৌহ-ঘটিত খনিজ পদার্থ। হলুদ রং-এর (হাইড্রেটেড) ফেরিক অক্সাইড, Fe_2O_3 । ম্যাগনেটাইট ↑ ও হ্যামেটাইট ↑ নামক লৌহ-আকরিক পদার্থের রূপান্তরের ফলে এর সৃষ্টি হয়। সাধারণত: লৌহখনি অঞ্চলের জলমগ্ন স্থানে লিমোনাইট খনিজ প্রচুর পাওয়া যায়।

লিষ্টার, লর্ড — বৃটিশ শত্রুচিকিৎসক; জন্ম 1827 খৃঃ, মৃত্যু 1912 খৃঃ। জীব-দেহের ক্ষত বিবাক্ত হওয়ার জীবাণুঘটিত কারণ আবিষ্কার।

জীবাণু-প্রতিরোধক বিভিন্ন ঔষধ প্রয়োগ ও পরিষ্কার পরিচ্ছন্নতার দ্বারা ক্ষতে জীবাণুর সংক্রমণ রোধের উপায় উদ্ভাবন। সার্থক ও নিরাপদ শস্ত্র-চিকিৎসার প্রবর্তক। আধুনিক উন্নত ধরণের শস্ত্রচিকিৎসা-পদ্ধতির জনক বলে খ্যাত।

লুনার কণ্টিক — সিল্ভার নাইট্রেটের \uparrow (AgNO_3) বিশেষ নাম; এক রকম সাদা ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। আলোকরশ্মি প্রবেশ করতে পারে না, এমন অন্ধকার আধারের মধ্যে দ্রবীভূত করে পদার্থটাকে সাধারণত: দণ্ডের আকারে ছাচে ঢালাই করা হয়। সামান্য আলোকের সংস্পর্শেও কালো হয়ে যায় বলে মোটা কালো কাগজে মুড়ে এই দণ্ডগুলো বাজারে বিক্রয় হয়। একটা উৎকৃষ্ট আলোক-স্থগ্রাহী পদার্থ হিসাবে এটা সাধারণত: ফটোগ্রাফির \uparrow প্লেট বা কাগজ তৈরির কাজেই ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লুনার ইক্লিপ্স — ইক্লিপ্স, লুনার \uparrow ।

লুমিনাস পেইন্ট — ক্যালসিয়াম-সালফাইড প্রভৃতি বিভিন্ন ফস্ফোরেসেন্ট \uparrow পদার্থ মিশ্রিত এক শ্রেণীর বস্তু। এরূপ পেইন্ট-মাখানো বস্তু অন্ধকারে উজ্জ্বল দেখায়। দিনে সূর্যালোক শুধে নিয়ে ওই সব পেইন্টে মিশ্রিত ফস্ফোরেসেন্ট, বা অল্পপ্রভ পদার্থই রাত্রির অন্ধকারে আবার সেই শোণিত আলোক বিকিরণ করে থাকে।

লুমিনিসিটি — আলোকের ঔজ্জ্বল্য; কোন আলোকের উৎস থেকে বিকিরিত আলোক-রশ্মির এই ঔজ্জ্বল্য 'লুমেন' \uparrow এককে মাপা হয়।

লুমিনেসেন্স — প্রতিপ্রভতা; কোন পদার্থের আলোক বিকিরণের স্বাভাবিক ধর্ম। উপযুক্তরূপে উত্তপ্ত করলে সব পদার্থ থেকেই অবশ্য আলোক ও উত্তাপ বিকিরিত হয়; কিন্তু উত্তাপ ব্যতিরেকেই স্বভাবত: কোন কোন পদার্থে যে আলোক বিকিরণের ধর্ম লক্ষিত হয়ে থাকে। পদার্থের ফস্ফোরেসেন্স \uparrow ও ফ্লোরেসেন্স \uparrow ধর্মকেই সাধারণভাবে বলা হয় লুমিনেসেন্স, বা প্রতিপ্রভতা এবং এরূপ পদার্থকে বলে লুমিনেসেন্ট, অর্থাৎ প্রতিপ্রভ পদার্থ।

লুমিণ্যাল — বাবিটুরেট \uparrow শ্রেণীর একটি বিশেষ রাসায়নিক পদার্থের ব্যবহারিক নাম; স্নায়ুর উত্তেজন। নিবারক ও নিদ্রাদায়ক ঔষধ।

লুমেন — কোন আলোক-উৎস থেকে বিকিরিত আলোক-রশ্মির ঔজ্জ্বল্য পরিমাপের একক। এক ক্যান্ডেলা \uparrow পরিমাণের আলোক-বিশিষ্ট উৎস থেকে এক সেন্টিমিটার \uparrow দূরবর্তী এক বর্গ সেন্টিমিটার আয়তনের স্থানে এক সেকেন্ডে যে পরিমাণ আলোকপাত হয়, তার ঔজ্জ্বল্যকে বলে এক 'লুমেন'। সাধারণত: এই এককে আলোকের

ওজ্জ্বল্য যে পে ই আলোকপাতের মোট পরিমাণ স্থির করা হয়।

লুসিফেরিন — জোনাকি প্রভৃতি কোন-কোন প্রাণীর দেহাভ্যন্তরস্থ যে জৈব পদার্থ আলো বিকিরণ করে এবং অন্ধকারে জ্বলতে দেখা যায়। কোন কোন সামুদ্রিক প্রাণীর দেহে এই জৈব পদার্থ আছে; এদের বলে 'লুসিফেরাস' জীব।

লেন্থ — দৈর্ঘ্য। দৈর্ঘ্য বা দূরত্ব পরিমাপের ইংলণ্ডীয় একক :

$$10 \text{ লাইন্স} = 1 \text{ ইঞ্চি} = 2.54$$

সেণ্টিমিটার

$$12 \text{ ইঞ্চি} = 1 \text{ ফুট}$$

$$3 \text{ ফুট} = 1 \text{ ইয়ার্ড}, \text{ বা গজ}$$

$$= 9144 \text{ মিটার}$$

$$22 \text{ ইয়ার্ড} = 1 \text{ চেইন}$$

$$10 \text{ চেইন} = 1 \text{ ফালং}$$

$$= 201.17 \text{ মিটার}$$

$$8 \text{ ফালং} = 1 \text{ মাইল}$$

$$= 1609.3 \text{ মিটার}$$

মেট্রিক সিস্টেমে দৈর্ঘ্যের কয়েকটি একক হলো :

$$10 \text{ মিলিমিটার} = 1 \text{ সেণ্টিমিটার}$$

$$= .3937 \text{ ইঞ্চি}$$

$$100 \text{ সেণ্টিমিটার} = 1 \text{ মিটার}$$

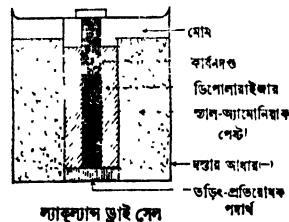
$$= 1.0936 \text{ গজ}$$

$$1000 \text{ মিটার} = 1 \text{ কিলোমিটার}$$

$$= .62137 \text{ মাইল}$$

লেক্সাল্যাস সেল — তড়িৎ-উৎপাদক একটি যন্ত্র বিশেষ; এক রকম বিশেষ গঠনের প্রাইমারি সেল ↑। এর মধ্যে

কার্বনের ↑ একটি। দণ্ডকে ধন-তড়িৎদ্বার (পজিটিভ ইলেক্ট্রোড ↑) করা হয়। ওই কার্বন দণ্ডের চারিদিকে থাকে ম্যাঙ্গানিজ-ডাইঅক্সাইড ও কয়লার গুঁড়ার সংমিশ্রিত পদার্থ। এ সব একটা সছিদ্র পোর্সিলেন ↑ পাত্রের মধ্যে রক্ষিত হয়। এই পাত্রটা জিঙ্ক ↑ তৈরি অপর একটা বৃহত্তর পাত্রের মধ্যে বসিয়ে দুই পাত্রের মাঝে অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইডের ↑ (NH_4Cl) ঘন জলীয় দ্রব দেওয়া হয় ইলেক্ট্রোলাইট ↑ হিসেবে। জিঙ্কের পাত্রটা ঋণ-তড়িৎদ্বারের (নেগেটিভ ইলেক্ট্রোড) কাজ করে। তড়িৎ-পরিবাহী তার দিয়ে এখন ভিতরের



কার্বন-দণ্ড ও বাইরের জিঙ্ক-পাত্র সংযোগ করে দিলে জিঙ্ক এবং অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইডের রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে উৎপন্ন তড়িৎশক্তি ওই তারের মাধ্যমে প্রবাহিত হতে থাকে। ম্যাঙ্গানিজ ডাইঅক্সাইড (MnO_2) ডিপোজিটর ↑ হিসেবে কাজ করে। এভাবে উৎপন্ন তড়িৎ-শক্তি খাতব তারের সার্কিটের ↑ মাধ্যমে প্রবাহিত করে নিয়ে বিভিন্ন

প্রয়োজনে ব্যবহার করা হয়। আবার, অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইডের দ্রবের পরিবর্তে তার এক রকম আঠালো পেষ্ট ব্যবহার করে ড্রাই-সেল ↑ তৈরি করা হয়। এরূপ ড্রাই (লেকুল্যান্স) সেল সাধারণ টর্চ বাতিতে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লেড — সীসা। মৌলিক ধাতু; ল্যাটিন নাম প্লাম্বাম থেকে এর সাংকেতিক চিহ্ন করা হয়েছে Pb। পারমাণবিক ওজন 207.21; পারমাণবিক সংখ্যা 82; নীলাভ-সাদা, নরম ও ভারী ধাতু। গ্যালেনা ↑ নামক খনিজ লেড সালফাইড (PbS) রিভারেরেটরি ফার্নেসে ↑ উত্তপ্ত করে ধাতব সীসা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। সীসার যৌগিক পদার্থগুলো সবই বিষাক্ত; সাধারণতঃ পেইন্ট তৈরির জগ্গে ব্যবহৃত হয় (রেড লেড ↑)। প্রধাণতঃ জলের পাইপ, ছাপার টাইপ প্রভৃতি তৈরি করতে সীসা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

লেড অ্যাসিটেট — সীসা ও অ্যাসিটিক অ্যাসিডের ↑ রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন $[(CH_3COO)_2Pb \cdot 3H_2O]$ সল্ট; সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ। জলে দ্রবণীয়, কিছু মিষ্ট স্বাদ যুক্ত, কিন্তু বিষাক্ত। পদার্থটা 'হুগার অব লেড' ↑ নামেও পরিচিত।

লেড অ্যাক্সুলেটর — অ্যাক্সুলেটর ↑।

লেড চেম্বার প্রোসেস — ব্যব-


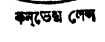
হারিক প্রয়োজনে প্রচুর পরিমাণে সালফিউরিক অ্যাসিড (H_2SO_4) প্রস্তুত করার একটা প্রণালী। সীসার তৈরী প্রকাণ্ড চেম্বারের (প্রকোর্ঠ) মধ্যে এই প্রণালীতে অ্যাসিডটা তৈরি হয়। এর প্রস্তুত-প্রণালী হলো মোটামুটি এইরূপ: সালফার (গন্ধক) গুড়িয়ে উৎপন্ন সালফার ডাইঅক্সাইডের (SO_2) ধূম ওই লেড চেম্বারের মধ্যে নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড (NO_2) গ্যাসের সঙ্গে মিশ্রিত করা হয়। উত্তাপের সাহায্যে কোন নাইট্রেট সল্টকে 'ডিকম্পোজ' করিয়ে এই 'নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড' গ্যাস উৎপাদিত হয়। রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এ থেকে নাইট্রিক অক্সাইড (NO) ও সালফার ট্রাইঅক্সাইড (SO_3) উৎপন্ন হয়ে থাকে। চেম্বারের অভ্যন্তরস্থ বায়ুর অক্সিজেনের সঙ্গে মিলিত হয়ে এই নাইট্রিক অক্সাইড পুনরায় নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড গ্যাসে পরিণত হয়ে যায়। এদিকে সালফার ট্রাইঅক্সাইড (SO_3) গ্যাস প্রকোর্ঠের তলদেশে রক্ষিত জলের সঙ্গে রাসায়নিক মিলনে সালফিউরিক অ্যাসিড উৎপন্ন করে। সালফিউরিক অ্যাসিডের (H_2SO_4) এই অবিশুদ্ধ জলীয় দ্রবকে বলা হয় কমার্শিয়াল সালফিউরিক অ্যাসিড। অতঃপর বিভিন্ন উপায়ে একে বিশুদ্ধ ও নির্জল করে নেওয়া হয়।

লেড মনজাইড — লিথার্জ ↑ ।

লেড, হোয়াইট (অথবা, রেড) —
'হোয়াইট লেড' ↑, 'রেড লেড' ↑ ।

লেড গ্লাস — যে কাচে (গ্লাস ↑)
লেড অক্সাইড (লিথার্জ ↑) মিশ্রিত
থাকে; রঙিন কাচ ।

লেঙ্গ — বিশেষ আকৃতি-বিশিষ্ট যে
স্বচ্ছ পদার্থখণ্ডের মধ্য দিয়ে আলোক-
রশ্মি পরিচালিত হলে রশ্মিগুলো
প্রতিসরিত হয়ে এক বিন্দুতে সংহত,
অথবা তা থেকে বিক্ষিপ্ত হয়। লেঙ্গ
হয় সাধারণতঃ কাঁচের তৈরি;
যার এক দিক, বা উভয় দিকই
বক্রতল-বিশিষ্ট হয়ে থাকে। যে
লেঙ্গের মধ্যভাগ চার দার অপেক্ষা
মোটা, অর্থাৎ উপরিভাগ

 উত্তল, তাকে বলে কন-
কভেক্স লেন্স।  কনকেভ লেন্স।
যে লেন্সের মধ্যভাগ পাতলা, অর্থাৎ
উপরটা অবতল তাকে

বলে কনকেভ ↑

লেঙ্গ। আলোক রশ্মি কনকেভ লেন্স
কনভেক্স লেন্সের ভিতর দিয়ে প্রতি-
সরিত হয়ে এক বিন্দুতে সংহত,
অর্থাৎ মিলিত হয়; আর, কনকেভ
লেঙ্গের ভিতর দিয়ে প্রতিসরিত হয়ে
ছড়িয়ে পড়ে। ওই বিন্দুকে লেন্সের
ফোকাস বলে। লেন্সের মধ্যবিন্দু
অর্থাৎ কেন্দ্র থেকে ফোকাসের
দূরত্বকে বলে ফোক্যাল লেন্থ।
টেলিস্কোপ ↑ মা ই ফোকো প ↑,
ক্যামেরা ↑ প্রভৃতি আলোক-রশ্মি

সম্পর্কীয় বিভিন্ন যন্ত্রে এ-সব লেন্স
ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

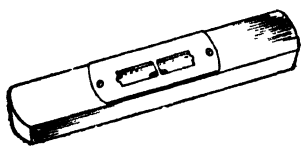
লেনিটিভ — বিশেষ ঠাণ্ডা, অর্থাৎ উগ্র
নয়, এমন অলুক্রিয়াশীল ঔষধ; যেমন,
জ্বালাপ জাতীয় ঔষধ হিসাবে
অলিভ অয়েল হলো লেনিটিভ; কিন্তু
ক্যাষ্টর অয়েল লেনিটিভ নয়।

লেপ্রসি — কুষ্ঠ ব্যাধি। মাংসপেশী
ও স্নায়ুর জীবাণু-ঘটিত রোগ; যাতে
দেহের স্থানে স্থানে প্রথমে সাদা
দাগ ধরে ও স্থানীয়ভাবে অল্পভুতি-
হীন অসাড় হয়ে যায়; ক্রমে স্নায়ুর
ক্রিয়া সম্পূর্ণ লোপ পেয়ে সে-সব
জায়গা পচে দুর্ব্যারোগ্য ক্ষত হয়—
একে বলে গলিত কুষ্ঠ। আবার শুষ্ক
কুষ্ঠে স্থানে স্থানে চামড়া মোটা ও
অসাড় হয়ে চাকা-চাকা হয়ে থাকে।
গ্রীষ্মপ্রধান অঞ্চলেই দুর্ব্যারোগ্য কুষ্ঠ
রোগের প্রকোপ বেশি।

লেগ্ন্যাক, নিকোলাস — ফরাসী রাসায়-
নিক; জন্ম 1742 খৃঃ, মৃত্যু 1806 খৃঃ।
সাধারণ খাত্ত-লবণ থেকে সোডা
তৈরির রাসায়নিক পদ্ধতি উদ্ভাবনেই
সবিশেষ খ্যাতি। পরে অবশ্য এই
'লেগ্ন্যাক সোডা প্রোসেস' ↑ পদ্ধতি-
ত্যাগ, এবং অধিকতর সুবিধাজনক
'সল্টে প্রোসেস' ↑ প্রচলিত। ফরাসী
বিপ্লবের সময়ে লেগ্ন্যাকের প্রতি-
ষ্ঠিত সোডার কারখানা বাজেয়াপ্ত
হয়; এবং তিনি অভাব অনটন
ও হতাশায় আত্মহত্যা করেন।

ল্যোয়াস প্রোসেস — সোডিয়াম কার্বনেট, Na_2CO_3 , প্রস্তুত করবার একটা পুরাতন প্রণালী। একে আবার 'সল্ট কেক প্রোসেস'ও বলা হয়। এই প্রণালীতে সাধারণ খাণ্ড-লবণ (সোডিয়াম ক্লোরাইড, NaCl) ও সালফিউরিক অ্যাসিড একত্রে উত্তপ্ত করে রাসায়নিক ক্রিয়ায় ফলে সোডিয়াম সালফেট, (Na_2SO_4) তৈরি হয়। একে সাধারণতঃ বলে **সল্ট-কেক**। পরে কয়লা ও লাইম স্টোনের \uparrow সঙ্গে এই সল্ট-কেক উত্তপ্ত করে পাওয়া যায় অবিভক্ত সোডিয়াম কার্বনেট, যাকে বলে 'ওয়াসিং সোডা' \uparrow ।

লেভেল — অস্থূভূম বা সমতল; **স্পিরিট লেভেল** — কোন স্থানের অস্থূভূম সমতলতা পরীক্ষার জগ্রে



স্পিরিট লেভেল

ব্যবহৃত যন্ত্র বিশেষ। যন্ত্রের কাঁচ-নলে আবদ্ধ স্পিরিটের \uparrow মধ্যে সামান্য বাতাসের একটা বদ্বব্দ রাখা হয়, সমতল স্থানে রাখলে বদ্বব্দটা নলের ঠিক কেন্দ্রস্থলে আসে, অন্যথায় এদিক-ওদিক হয়।

লেভুলোজ — ফ্রুট সুগার \uparrow , ফল-শর্করা; এর জলীয় দ্রবণে সমান্তরিত

অর্থাৎ একদেশী (পোলারাইজ \uparrow) আলোক-রশ্মি বা-দিকে বেকে যায়; একত্রে একে কখন কখন **লিভোলোজ**ও বলে। **লিভো-রোটটরি** কথাটার মানে 'বামে ঘূর্ণনক্ষম'।

লেসিথিন — এক প্রেণীর জটিল জৈব রাসায়নিক পদার্থ। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো প্রায় জাস্তব ফ্যাট \uparrow বা চর্বির অল্পরূপ। উদ্ভিদ ও জীবজন্তুর দেহকোষে ও ডিমের হলুদে অংশে যথেষ্ট লেসিথিন থাকে; জীবজন্তুর স্নায়ু ও মস্তিষ্ক থেকেও পাওয়া যায়। লেসিথিনের প্রধান উপাদান হলো নাইট্রোজেন ও ফসফরাস \uparrow ; এর মধ্যে সামান্য পরিমাণে কার্বন, হাইড্রোজেন ও অক্সিজেনও থাকে। বিভিন্ন টনিক ঔষধে লেসিথিন ব্যবহৃত হয়।

লোকাস — কোন গতিশীল বস্তু, বা বিন্দুর সঞ্চরণ-পথ। কোন নির্দিষ্ট নিয়মানুযায়ী কোন বিন্দু সঞ্চালিত হলে ওই বিন্দুর বিভিন্ন অবস্থানের সংযোগকারী রেখাকে বলে ওই বিন্দুর লোকাস। বৃত্তের পরিধি হলো কেন্দ্রের সমদূরবর্তী বিন্দুর একরূপ গতি-পথ, অর্থাৎ লোকাস।

লোড স্টোন — চৌম্বকশক্তি-বিশিষ্ট প্রাকৃতিক লৌহ-খনিজ। ম্যাগনেটাইট \uparrow প্রভৃতি স্বভাবজাত কতকগুলো অবিভক্ত খনিজ আয়রন-অক্সাইডের (Fe_2O_3) স্বাভাবিক

চৌষক-শক্তি লক্ষিত হয়, অর্থাৎ সেগুলি সাধারণ লোহাকে আকর্ষণ করে। চৌষক-শক্তির পরিচয় মাহুষ এরূপ লোড্‌স্টোন থেকেই প্রথম পায়। এজ্ঞে এক সময়ে সব রকম চুষক বা ম্যাগনেটকেই ↑ লোড্‌স্টোন বলা হতো।

ল্যাক — লাক্সা; ককাস-লাক্সা জাতীয় স্ত্রী-লাক্সাকীটের দেহনিঃসৃত আঠালো রস। এই কীট-অধ্যুষিত গাছের ডালে ওই রস শুকিয়ে লেগে থাকে, একে তখন বলা হয় স্টিক-ল্যাক। বিভিন্ন প্রক্রিয়ার সাহায্যে এ থেকে চমৎকার লাল রং ও সেল্যাক ↑ নামক রজন জাতীয় পদার্থ পাওয়া যায়। বৈদ্যুতিক যন্ত্রপাতি ও অগ্নাশ্র শিল্পে এই সেল্যাক প্রচুর ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ল্যাকার — কাচের মত স্বচ্ছ তরল পদার্থ, যার অতি সূক্ষ্ম আন্তরণ লাগিয়ে বিভিন্ন জিনিসের ওজ্জ্বল্য দীর্ঘস্থায়ী করা যায়। সোডিয়াম সিলিকেট ↑, স্ট্রালুয়েড ↑ প্রভৃতি স্বচ্ছ পদার্থের এরূপ ল্যাকার দিয়ে রঙীন পুতুল, পিতলের জিনিস-পত্র প্রভৃতি অনেক দিন চকচকে উজ্জল রাখবার ব্যবস্থা করা হয়ে থাকে।

ল্যাক্টিক অ্যাসিড — একটা জৈব অ্যাসিড, $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; বর্ণহীন স্ফটিকাকার পদার্থ। টকে-বাওয়া দুধে অ্যাসিডটা পাওয়া যায়। এক রকম ব্যাক্টেরিয়ার ↑ প্রভাবে

টকে-বাওয়ার সময়ে দুধের উপাদান ল্যাক্টোজ ↑ নামক শর্করা ল্যাক্টিক অ্যাসিডে রূপান্তরিত হয়ে যায়। ল্যাক্টিক অ্যাসিডের সাধারণতঃ দু' রকম 'স্টিরিয়ো আইসোমেরিক' ↑ রূপ হয়ে থাকে; এদের গুণ ও ধর্মের কিছু কিছু পার্থক্য দেখা যায়।

ল্যাক্টোজ — জান্তব শর্করা; সব রকম প্রাণীর দুধে পাওয়া যায়, এজ্ঞে একে মিল্ক-সুগার ও বলে। সাধারণ উদ্ভিজ্জ শর্করা বা চিনির মত এরও রাসায়নিক গঠন $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$; স্ফটিকাকার কঠিন পদার্থ, জলে দ্রবণীয়, মিষ্টত্ব অতি কম। হাইড্রো-লিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় এই 'ল্যাক্টোজ' শর্করা গ্লুকোজ ↑ ও গ্যালাক্টোজ ↑ নামক বিশেষ শর্করায় রূপান্তরিত হয়ে যায়। আবার বিশেষ এক শ্রেণীর ব্যাক্টেরিয়ার ↑ প্রভাবে দুধের এই ল্যাক্টোজ উপাদান ল্যাক্টিক অ্যাসিডে ↑ রূপান্তরিত হয়ে থাকে।

ল্যাক্রিম্যাল গ্র্যাণ্ড — অশ্রু গ্রন্থি; চোখের বহিস্থ কোণের উপরদিকে অবস্থিত এই গ্রন্থি উত্তেজিত হলে



ল্যাক্রিম্যাল গ্র্যাণ্ড

লবণাক্ত জল উৎপন্ন হয়। হৃৎ বা বিষাদ প্রভৃতি মানসিক উত্তেজনায় উৎপন্ন

সেই জলই ভিতরের সূক্ষ্ম নলপথে

অক্ষরূপে চোখে আসে। অবশ্য
স্বাভাবিক অবস্থাতেও এই গ্র্যাণ্ড ↑,
বা গ্রহি থেকে সর্বদাই অল্প অল্প জল
নিঃসৃত হয়ে চক্ষু-গোলক আর্দ্র
রাখে।

ল্যাঙ্কোলোজ — ফ্রাক্টোজ, বা ফ্রুট
স্বগার, $C_6H_{12}O_6$; (ফ্রাক্টোজ ↑)।

ল্যাকোলাইট — ভূগর্ভে কোথাও
গলিত প্রস্তরাদি সবেগে উৎক্ষিপ্ত



ল্যাকোলাইট গুহ

হ'য়ে তার
উপরের কোন
কঠিন শিলাস্তরে
বা ধাপে লে
সেই শিলা-স্তর
বঁকে ফুলে ওঠে। এভাবে উৎপন্ন
উত্তল প্রস্তর স্তপকে বলে ল্যাকো-
লাইট, বা ল্যাকোলিথ।

ল্যাক্ট — দুধ। ল্যাক্টেসন হলো
দুধের উৎপত্তি, বা দুধ নিস্রিত
হওয়া। ল্যাক্টাস—দুধবৎ লসিকা
(লিম্প ↑)-নিঃসারী জৈব গ্রন্থিসমূহ;
স্ত্রী-প্রাণীদের দেহেই এই বিশেষ
গ্রন্থিগুলি থাকে। অস্ত্রের যুদ্ধ
প্রাচীর-পর্দা (মেমব্রেন ↑) ভেদ
করে স্নেহ পদার্থের (ফ্যাট ↑) অতি
যুদ্ধ কণিকাসমূহ গিয়ে ধোঁরাঙ্ক-
স্থিত ↑ লসিকা-আধারের (স্তনের)
নলগুচ্ছে সঞ্চিত হয় আর এভাবেই
স্তনে দুধের উৎপত্তি হয়ে থাকে।
(ল্যাক্টিক অ্যাসিড ↑, ল্যাক্টোস ↑)
ল্যাক্টোমিটার — দুধের স্বাভাবিক
প্রমাণ ঘনত্বের সঙ্গে তুলনামূলক-

ভাবে তার বিশুদ্ধতা পরীক্ষা করবার
জগ্রে উদ্ভাবিত যন্ত্র
বিশেষ। এ দিয়ে বস্তুতঃ
দুধের স্পেসিফিক
গ্রাভিটি ↑ মাপা হয়;
দুধে জল মিশ্রিত থাকলে
তার স্পেসিফিক গ্রাভিটি
কমে যায়, এবং তার
থেকে ভেজাল ধরা পড়ে।

ল্যাক্টোমিটার

ল্যাটিচিউড (লাইনস অব) —
ভৌগোলিক অক্ষরেখা। স্ব-মেরু ও
কু-মেরু থেকে সমদূরবর্তীভাবে যে
কাল্পনিক বৃত্তরেখা পৃথিবীকে বেঠন
করে আছে বলে মনে করা হয়,
তাকে বলে নিরক্ষ-রেখা, বা বিম্ব-
বৃত্ত (ইকোয়েটর ↑), অর্থাৎ 0°
ডিগ্রি অক্ষরেখা। এই নিরক্ষরেখার
সমান্তরালভাবে উত্তর ও দক্ষিণে
অঙ্কিত কাল্পনিক বৃত্তগুলোকে বলা
হয় অক্ষরেখা, বা প্যারালালস
অব ল্যাটিচিউড। ভূপৃষ্ঠে বিভিন্ন



স্থানের অবস্থান
নির্দিষ্ট করবার
জগ্রে মানচিত্রে
এরূপ ল্যাটিচিউড
(এবং লঙ্জি-
চিউড ↑) রেখা
সমূহ অঙ্কন করা হয়। ওই বিম্ব-
রেখা বা নিরক্ষ বৃত্তের উত্তরে ও
দক্ষিণে এক থেকে 90 পর্যন্ত ডিগ্রি
চিহ্নিত অক্ষরেখা কল্পিত হয়েছে।

এই হিসেবে পৃথিবীর স্বমেরু প্রান্তকে 90° -উত্তর এবং ক্রমেরূকে 90° -দক্ষিণ অক্ষাংশ ধরা হয়।

ল্যাপটেইন হিট — হিট, ল্যাপটেইন \uparrow ।

ল্যাপটেইন ইমেজ — ফটোগ্রাফিতে কিন্নের \uparrow উপরে প্রথমে যে অদৃশ প্রতিচ্ছবি ওঠে, রাসায়নিক প্রক্রিয়ায় ডেভেলপ \uparrow করে পরিষ্কৃত না করা পর্যন্ত যে প্রতিচ্ছবি অদৃশ অবস্থায় থাকে। ল্যাপটেইন মানে বা আপাত-অদৃশ অর্থাৎ নিষ্ক্রিয় অবস্থায় আছে, এমন। (ল্যাপটেইন হিট \uparrow)।

ল্যাপটেইন — দুধের মত সাদা উদ্ভিজ্জ রস; কোন কোন উদ্ভিদ-কাণ্ডের ত্বক কাটলে বা চিরে দিলে যে সাদা ও ঘন রস নির্গত হয়। এরূপ বিশেষ এক জাতীয় গাছের ঘনীভূত জৈব রস, বা ল্যাপটেইন হলো রাবার \uparrow ।

ল্যান্থানাম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন La; পারমাণবিক ওজন 138.92, পারমাণবিক সংখ্যা 57; অত্যন্ত একটি 'হেরার আর্থ' \uparrow ধাতু।

ল্যানোলিন — বিভিন্ন জীব-জন্তুর, বিশেষত: ভেড়ার লোম বা পশম থেকে মোমের মত যে এক রকম চর্বিজাতীয় তৈলাক্ত পদার্থ পাওয়া যায়। পদার্থটা উল্-ফ্যাটি নামেও পরিচিত। নানারকম জটিল গঠনের রাসায়নিক জৈব উপাদানে এই ল্যানোলিন গঠিত। মাহুষের গাত্রচর্মে পদার্থটা অতি ক্ষুদ্র শুষ্ক

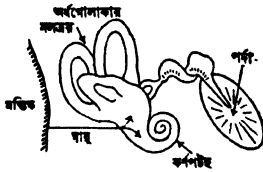
যায়; এছাড়া বিভিন্ন মলম ও প্রসাধন দ্রব্যে ব্যবহৃত হয়।

ল্যাপারোটিমি — উদর, বা পেট চিরে আভ্যন্তরীণ বাস্তবিক গোলযোগ সম্বন্ধীয় রোগের প্রত্যক্ষ কারণ নিরূপণের জন্যে যে অস্ত্রোপচার, বা শস্ত্র-চিকিৎসা করা হয়।

ল্যাপ্লাস, পিরি সাইমন — ফরাসী গণিতজ্ঞ ও জ্যোতির্বিদ; জন্ম 1749 খৃঃ, মৃত্যু 1827 খৃষ্টাব্দ। গণিতে অপূর্ব প্রতিভা; মাত্র 20 বছর বয়সে 'ইন্টিগ্রাল ক্যালকুলাস' সম্বন্ধে উচ্চাঙ্গের প্রবন্ধ প্রকাশ। ল্যাপ্লাস 'ডিফারেন্সিয়াল ইকোয়েশন' নামক বিশেষ এক গাণিতিক সমীকরণের আবিষ্কার। জ্যোতির্বিজ্ঞানে বহু গুরুত্বপূর্ণ সিদ্ধান্তের মধ্যে বিশ্ববিশ্রুত খ্যাতি। নিহারীকা সম্বন্ধীয় মতবাদ প্রবর্তন, বৃহস্পতি ও শনি গ্রহের তথ্যাদি নির্ধারণ, চাঁদের বিভিন্ন গতি-প্রকৃতি এবং জোয়ার-ভাঁটা প্রভৃতির বৈজ্ঞানিক যুক্তি ও কারণ নির্ণয় অত্যন্ত বিশেষ অবদান।

ল্যাবিরিঙ্ক — আক্ষরিক অর্থে, 'বহু শাখা-প্রশাখায় জড়ানো জটিল গঠন'। বিশেষত: বুঝায়, কানের অভ্যন্তর ভাগের বিভিন্ন নলপথে-গঠিত শ্রবণ যন্ত্র। বায়ুর শব্দ-তরঙ্গের প্রভাবে কানের পর্দা কম্পিত হয়, আর সেই কম্পনের তরঙ্গ কানের অভ্যন্তরস্থ এই ল্যাবিরিঙ্ক অংশের তিনটি অর্ধ-গোলাকার নলপথে বাহিত হয়ে

শব্দের উৎসের অবস্থান ও দিক নির্ধারণের অহুত্বিতা জাগার; এর স্বাভাবিক শব্দাকৃতি বলের মধ্যে



কানের অভ্যন্তরস্থ ল্যাম্বিরিহ

থাকে মূল শ্রবণ-যন্ত্র, যার সঙ্গে সংলগ্ন বিশেষ বিশেষ স্নায়ু-পথে তরঙ্গ-স্পন্দনের উদ্ভেজনা মস্তিষ্কে গিয়ে শ্রবণের বোধ জন্মায়।

ল্যাম্বার্সিয়ার, অ্যাটোইন লরেট— ফরাসী রাসায়নিক; জন্ম 1743 খৃঃ, মৃত্যু 1794 খৃষ্টাব্দে। সরকারী চাকুরীর অবসর সময়ে রসায়ন ও পদার্থবিজ্ঞান গবেষণা। বায়ুর অক্সিজেন উপাদানের প্রকৃত স্বরূপ নির্ধারণ এবং ফ্লোজিস্টন ↑ মতবাদ মিথ্যা প্রতিপন্ন করে দহন-ক্রিয়ার রাসায়নিক তথ্য আবিষ্কারে চিরস্মরণীয়। জলের রাসায়নিক গঠনের তথ্য বিশ্লেষণ, আবহতত্ত্ব ও কৃষি-বিজ্ঞান বিষয়ক বহু গুরুত্বপূর্ণ রাসায়নিক গবেষণা। ফরাসী বিপ্লবের কালে বিপ্লবীদের বিচারে নিহত।

ল্যাম্প ব্ল্যাক—ভূবাকালি; তেলের বাতি জ্বালালে উপরের ঢাকনায় যে কালি জমে। তেলের অসম্পূর্ণ দহনের ফলে তার হাইড্রোকার্বন ↑ উপাদান বিস্ফিট হয়ে এর উৎপত্তি

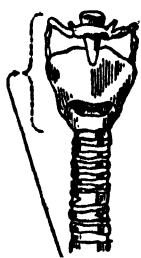
ঘটে। রাসায়নিক হিসেবে জিনিসটাই হলো বিশুদ্ধ অ্যালোচটোপিক ↑ কার্বন, বা কয়লা দ্বারা।

ল্যাম্বার্স, ডাঃ ডব্লু. ই — মার্কিন পদার্থ বিজ্ঞানী; জন্ম 1913 খৃষ্টাব্দে, অক্সফোর্ড (1961 খৃষ্টাব্দ) জীবিত। স্ট্যানফোর্ড বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনা; পদার্থের পারমাণবিক গঠন সম্পর্কে গুরুত্বপূর্ণ গবেষণা। ডাঃ পলিকার্প কুশের ↑ সঙ্গে যুগ্মভাবে 1955 খৃঃ নোবেল পুরস্কার লাভ।

ল্যাম্বার্ট — আলোকের উজ্জ্বলতা পরিমাপের একক বিশেষ। যে-সব প্রতিফলক-তল থেকে আলোক-রশ্মি সম্পূর্ণরূপে প্রতিফলিত হয়, তার উজ্জ্বলতা বা দীপ্তির পরিমাণ নির্ধারণ করবার জন্যেই বিশেষভাবে এই ‘ল্যাম্বার্ট’ একক ব্যবহৃত হয়ে থাকে। এরূপ কোন তলের উজ্জ্বলতা এক ল্যাম্বার্ট হবে যদি এক ক্যাণ্ডেলা ↑ পরিমাণের আলোক-পাতে সেই তলের এক বর্গ সেন্টিমিটার পরিমিত স্থান থেকে এক লুমেন ↑ আলোক প্রতিফলিত হয়।

ল্যাম্বিনা — কোন পদার্থের পাতলা স্তর বা পর্দা। ‘ল্যাম্বিনেটেড’ অর্থে পাতলা পর্দার মত সিলে পরিণত করা কোন পদার্থ বুঝায়, যেমন— ‘ল্যাম্বিনেটেড গ্লাস’ বললে ইম্পাতের বিশেষ পাতলা সিল্ট বুঝায়; ল্যাম্বিনেটেড প্রাস্টিক ↑ মানে কাগজের মত পাতলা প্রাস্টিকের পাত।

ল্যারিংস — শ্বাস-নলের উর্ধ্বভাগের প্রায় দু'ইঞ্চি পরিমাণ অংশ; এটা



একটা হাড়ের খাঁচার মত, যার মধ্যে আমাদের বাক যন্ত্র অবস্থিত। হঠাৎ ঠাণ্ডা লাগা বা অত্যধিক কঠোর খাবার খাওয়া ল্যারিংস অংশের স্বাভাবিক অবস্থার হ্রাস বা

ল্যারিংস

প্রদাহজনিত রোগকে

বলা হয় ল্যারিংজাইটিস, যাতে লোকের স্বরভঙ্গ হয়।

স

সডি, ফ্রেডারিক — ব্রিটিশ পদার্থ-বিজ্ঞানী, জন্ম 1877 খৃস্টাব্দে, অত্যাধিক (1961 খৃঃ) জীবিত। অধ্যাপক রাদারফোর্ডের \uparrow অধীনে পরমাণু-বিজ্ঞানের বিশেষ গবেষণা; পদার্থের তেজস্ক্রিয়তা (রেডিও অ্যাক্টিভিটি \uparrow) ও আইসোটোপ \uparrow সম্বন্ধে বহু মূল্যবান তথ্যাদি আবিষ্কার। 1921 খৃস্টাব্দে নোবেল পুরস্কার লাভ।

সফট আয়রন — বিশুদ্ধ নরম লোহা; যে লোহার মধ্যে কার্বন বা অল্প কোন পদার্থ প্রায় থাকে না। উপযুক্ত পরিমাণে কার্বন মিশ্রিত করলে এরূপ লোহা কঠিন ষ্টিলে \uparrow পরিণত হয়। এই সফট আয়রন, বা

কাঁচা লোহার চৌম্বক শক্তি ষ্টিলের মত স্থায়ী হয় না; চৌম্বক ক্ষেত্র থেকে সরিয়ে নিলে এর মধ্যে পূর্ব-সঞ্চিত চৌম্বক ধর্ম প্রায় সঙ্গে সঙ্গে সম্পূর্ণ লোপ পায়। সফট আয়রনে অল্প-শক্ত, যন্ত্রপাতি প্রভৃতি তৈরি হয় না; হলেও, তা তীক্ষ্ণদার হয় না এবং সহজেই ক্ষয়ে যায়। এ-লোহা আর্মেচার \uparrow প্রভৃতি কোন কোন যন্ত্রাংশে ব্যবহৃত হয় মাত্র।

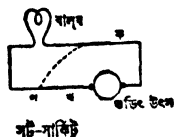
সফট ওয়াটার — মুহূর্তে জল; যে জলে সাবান গুললে সঙ্গে সঙ্গে ফেনা হয়, এবং অল্প সাবানেই বস্তাদি ভাল পরিষ্কৃত হয়ে থাকে। জলে ক্যাল-সিয়াম \uparrow , ম্যাগনেসিয়াম \uparrow , আয়রন প্রভৃতি ধাতুর কোন সল্ট \uparrow দ্রবীভূত থাকলে এরূপ জলে সাবানের সঙ্গে ওই সব সল্টের রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে বিভিন্ন অদ্রব্য পদার্থ জন্মায়; সাবানে ভাল ফেনা ওঠে না, যথেষ্ট সাবানেও কাপড় চোপড় তেমন পরিষ্কার হয় না। এরূপ ধাতব সল্ট মিশ্রিত জলকে বলে **হার্ড-ওয়াটার** \uparrow , বাংলায় বলে 'খর জল'। উল্লিখিত কোন রকম ধাতব সল্ট বর্জিত মোটামুটি বিশুদ্ধ জলকে বলে সফট ওয়াটার।

সফট সোপ — বিভিন্ন ক্যাটি অ্যাসিডের \uparrow পটাসিয়াম সল্টকে বলে 'সফট সোপ'। চর্বি ও উদ্ভিজ্জ তেলের সঙ্গে কল্টিক পটাসের \uparrow রাসায়নিক মিলনে এ-জাতীয় নরম

সাবান তৈরি হয়। ফ্যাটি অ্যাসিডের সোডিয়াম সর্ট হলো সাধারণ সোপ ↑; যে সাবান আমরা সাধারণত ব্যবহার করি। (স্ট্রোপো-নিফিকেশন ↑)।

সর্ট সাইট — মাইয়োপিয়া ↑।

সর্ট সার্কিট — তড়িৎ-চক্রের যে ক্রটির ফলে প্রয়োজনানুরূপ পথে তড়িৎস্রোত প্রবাহিত না হয়ে হ্রস্বতম অর্থাৎ অপেক্ষাকৃত বাধামুক্ত পথে প্রবাহিত হয়ে যায়। প্রদত্ত চিত্রে তড়িৎ-উৎস যেন একটা ব্যাটারি ↑, বা জেনারেটর ↑। এর ইলেক্ট্রোড ↑ ছুটা তড়িৎ-পরিবাহী তারের দ্বারা সংযুক্ত করে একটা তড়িৎচক্র (সার্কিট ↑)



সম্পূর্ণ করা হয়েছে; যার ভিতরে তড়িৎ-স্রোত প্রবাহিত

হয়ে বাতি জ্বলছে। এখন ওই চক্রের পজিটিভ ও নেগেটিভ প্রান্তে ক ও প বিন্দুদ্বয় সহসা কোন কারণে যদি সংযুক্ত হয়ে পড়ে, (বা কোন তড়িৎ-পরিবাহী তারে যুক্ত হয়) তবে তড়িৎস্রোত হ্রস্বতম ক-প পথে প্রবাহিত হবে, পূর্বের চক্র-পথে আর যাবে না; ফলে বাতিও আর জ্বলবে না। এরূপ অবস্থাকে বলে সর্ট সার্কিট; তড়িৎ-স্রোত ক ও প বিন্দুতে 'সর্ট সার্কিটেড', অথবা 'সর্টেড' হয়েছে, এরূপ বলা হয়।

সল — যে-কোন কোলয়ডাল সলুশন; (কোলয়েড ↑)।

সল্ট (কেমিক্যাল) — রাসায়নিক লবণ; অ্যাসিড ↑ ও বেসের ↑ রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন যে-কোন যৌগিক পদার্থ। কোন বেসের ধাতব পরমাণু (অথবা ধাতব প্রকৃতিবিশিষ্ট কোন রেডিক্যাল ↑) কোন অ্যাসিডের হাইড্রোজেন-পরমাণুর বিচ্যুতি ঘটিয়ে তার স্থান অধিকার করার ফলে যে যৌগিক পদার্থ সৃষ্টি হয়; যেমন— সালফিউরিক অ্যাসিড (H_2SO_4) ও সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড, ($NaOH$) মিলে উৎপন্ন হয় সোডিয়াম সালফেট (Na_2SO_4) সল্ট। এরূপ পটাসিয়াম ক্লোরাইড (KCl), ক্যালসিয়াম কার্বনেট ($CaCO_3$) ইত্যাদি এক-একটা সল্ট।

সল্ট, (কমন) — সাধারণ খাটলবণকে বলে 'কমন সল্ট'; যার রাসায়নিক নাম হলো সোডিয়াম-ক্লোরাইড ($NaCl$)। সোডিয়াম ও ক্লোরিনের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন সল্ট; যে লবণ আমরা খাই।

সল্ট কেক — অবিষাক্ত সোডিয়াম সালফেট, $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ সল্ট; সোডা ↑, বা সোডিয়াম কার্বনেট তৈরির বিশেষ এক পদ্ধতির প্রথম পর্যায়ে যে জমাট-বাঁধা ফটিকাকার পদার্থ পাওয়া যায়। (লেব্রাক প্রোসেস ↑)।

সন্ট পিটার — যাকে সাধারণতঃ বলে নাইটার † ; রাসায়নিক নাম পটাসিয়াম নাইট্রেট †, (KNO_3)। বাংলায় একে বলে ‘সোরা’। বাজি-বান্দ প্রভৃতি বিস্ফোরক পদার্থ তৈরি করার জন্যে ব্যবহৃত হয়। আবার ‘চিলি সন্টপিটার’ † হলো সোডিয়াম নাইট্রেট (NaNO_3)।

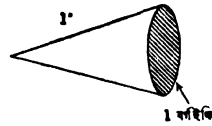
সন্ট অব লেমন — পটাসিয়াম কোয়াড্রান্টেট, $\text{KH}_2\text{C}_4\text{O}_8 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, নামক রাসায়নিক পদার্থের বিশেষ নাম। এক প্রকার সাদা স্ফটিকাকার বিষাক্ত পদার্থ, জলে বিশেষ দ্রবণীয়। বিষাক্ত পদার্থ হিসেবে এর জলীয় দ্রব দিয়ে জামা-কাপড়ের কালির দাগ সহজে তোলা যেতে পারে।

সন্ডার — ধাতব পদার্থের বিভিন্ন অংশ পরস্পর জোড়া লাগাবার জন্যে ব্যবহৃত নিম্ন-গলনাংকবিশিষ্ট বিশেষ বিশেষ সংকর ধাতু; বা অল্প তাপে সহজে গলে গিয়ে ধাতব জোড়ামুখে লেগে যায়। একে বাংলায় বলে ‘রাং ঝাল’। সাধারণতঃ সীসা ও টিন বিভিন্ন অল্পপাতে মিশিয়ে ‘সন্ট সন্ডার’ তৈরি হয়। আর এক স্বকম সন্ডার তামা ও দস্তা মিশিয়ে তৈরি হয়ে থাকে, যাকে বলে ‘ব্রেজিং সন্ডার’। ধাতব পদার্থ এভাবে জোড়া লাগাবার বিশেষ প্রক্রিয়াকে বলে সন্ডারিং।

সলিউট — দ্রাব্য পদার্থ। সাধারণতঃ

যে তরল পদার্থের মধ্যে অপর কোন কঠিন, তরল বা গ্যাসীয় পদার্থ দ্রবীভূত হয়ে সল্যুশনের † সৃষ্টি করে তাকে বলে **সলভেন্ট**, অর্থাৎ দ্রাবক পদার্থ; আর ওই দ্রবীভূত পদার্থকে বলে **সলিউট**, বাংলায় বলে দ্রাব্য পদার্থ। চিনির রসে জল সলভেন্ট বা দ্রাবক, চিনি সলিউট বা দ্রাব্য, আর ওই রস হলো সল্যুশন, অর্থাৎ চিনির জলীয় দ্রব বা দ্রবণ।

সলিড অ্যাজেল — সাধারণ জ্যামিতিক কোণ, বা অ্যাজেল হলো বৈধিক, বা সামন্তলিক কোণ; বা ডিগ্রিতে পরিমিত হয়। পঞ্চাশত্রে কলার মোচার আকৃতিবিশিষ্ট কোন জিনিসের সূক্ষ্ম দিকটা কাটলে ‘সলিড



সলিড অ্যাজেল

অ্যাজেল’ অর্থাৎ ‘নিরেট বা আয়তনিক কোণ’ সৃষ্টি হয়ে থাকে

(চিত্র †)। একরূপ আয়তনিক কোণ পরিমাপের একক হলো এমন একটা ‘সলিড কোণ’, যার কোণিক ব্যাসার্ধ (রেডিয়াস †), অর্থাৎ কোণটির গভীরতা হবে এক ইঞ্চি এবং সমতলে কতিপ বৃত্তাকার মুখের আয়তন হবে এক বর্গ ইঞ্চি।

সলিড স্টেট — পদার্থের কঠিন অবস্থা; যে অবস্থায় পদার্থের সংগঠক অণুগুলো তাদের পারস্পরিক

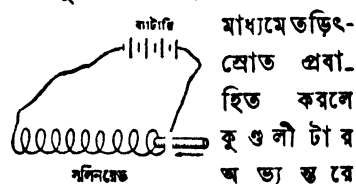
আকর্ষণের ফলে দৃঢ়-সংবদ্ধ হয়ে তার আকার-আয়তন নির্দিষ্ট রাখে। তাপ, চাপ প্রভৃতি বাইরের কোন শক্তির প্রয়োগ ব্যতীত কঠিন পদার্থের আকারের কোনরূপ পরিবর্তন ঘটে না। যদিও তরল ও বায়বীয় অবস্থার মত কঠিন অবস্থায়ও পদার্থের অণু-গুলো নিয়ত স্পন্দিত হচ্ছে; তবে কঠিন পদার্থে এই আণবিক স্পন্দন স্থিরাবস্থার চু'মিকে অতি সামান্য সীমার মধ্যে নিবদ্ধ থাকে বলে অণুগুলো পরস্পরকে ছেড়ে যেতে পারে না। এ-জগ্রেই কঠিন পদার্থের নির্দিষ্ট আকার অপরিবর্তিত থাকে। কঠিন পদার্থের আণবিক গঠন সম্বন্ধে এরূপ শক্তির অবতারণা করা হয়েছে (চেঞ্জ অব স্টেট ↑)।

সলিড সলুসন — বিভিন্ন কঠিন পদার্থের একীভূত সংমিশ্রণ। বিভিন্ন ধাতুর সংমিশ্রণে যে-সব সংকর ধাতু উৎপন্ন হয় তাদের বলে ওই ধাতু-গুলোর 'সলিড সলুসন'। অবশ্য তরল পদার্থের মধ্যে কঠিন পদার্থের দ্রবণ, অর্থাৎ একীভূত সংমিশ্রণকেই সাধারণতঃ সলুসন ↑ বলা হয়।

সলিডিকাইং পয়েন্ট — স্বাভাবিক বায়ুমণ্ডলীয় চাপে কোন তরল পদার্থ যে নির্দিষ্ট উষ্ণতায় (টেম্পারেচার ↑) জমে গিয়ে কঠিন অবস্থায় রূপান্তরিত হয়। তরল পদার্থ সবটা জমে সম্পূর্ণ-রূপে কঠিনাকার না হওয়া পর্যন্ত এর ওই উষ্ণতার, অর্থাৎ 'সলিডিকাইং

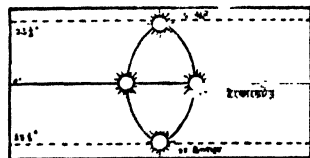
পয়েন্টের' কোন পরিবর্তন ঘটে না, একই থেকে যায়। একই বায়বীয় চাপে প্রত্যেক তরল পদার্থের এই 'সলিডিকাইং পয়েন্ট' সর্বদা স্থানিষ্ট থাকে (মেন্টিং পয়েন্ট ↑)।

সলিনয়েড—কোন গোলাকার দণ্ডের গায়ে ধাতব তার জড়িয়ে যেকোন তারকুণ্ডলী তৈরি হয়। ওই তারের



মাধ্যমে তড়িৎ-শ্রোত প্রবাহিত করলে কুণ্ডলীটারে অভ্যন্তরে লম্বা-লম্বিভাবে একটা চৌম্বক ক্ষেত্রের সৃষ্টি হয়ে থাকে। এর ফলে কোন লোহদণ্ড ওই তার-কুণ্ডলীর মধ্যে প্রবিষ্ট করে রাখলে সেটা চৌম্বক-শক্তি সম্পন্ন হয়ে ওঠে।

সলিটিস — পৃথিবী সূর্যের চার-মিকে একটা ভিষাকার কক্ষপথে প্রতি বছরে একবার পরিভ্রমণ করে; এর ফলে পৃথিবীতে ঋতু পরিবর্তন ঘটে। এভাবে সম্বৎসরে পৃথিবী সূর্য থেকে দু'বার সবচেয়ে দূরবর্তী হয়।



পৃথিবীর 'সলিটিস' অবস্থান পৃথিবীর এই দুই অবস্থানের দুটি দিনকে বলা হয় সলিটিস, বা 'অন্ননাভ

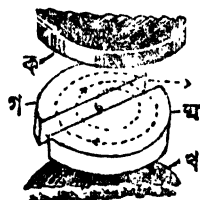
দিন'; 21 জুনকে বলা হয় উত্তর অয়নান্ত দিন, অর্থাৎ আপাতদৃষ্টিতে সূর্যের উত্তরায়ন পথের শেষ দিন (সামার সলিডিস্টস ↑): আর 22 ডিসেম্বর হলো 'দক্ষিণ অয়নান্ত দিন' (উইণ্টার সলিডিস্টস)। উত্তর-অয়নান্ত দিনে মধ্যাহ্নকালে কর্কট-ক্রান্তিতে (টপিক-অব-ক্যান্সার, অর্থাৎ $23\frac{1}{2}^\circ$ উত্তর অক্ষ-রেখা) অবস্থিত পৃথিবীর সকল স্থানে সূর্য ঠিক মাথার উপরে থাকে; আবার দক্ষিণ অয়নান্ত দিনে মকর-ক্রান্তিতে (টপিক-অব-ক্যান্সার, $23\frac{1}{2}^\circ$ দক্ষিণ-অক্ষরেখা) অবস্থিত সকল দেশে মধ্যাহ্নকালে সূর্য ঠিক মাথার উপরে থাকে। (ইকুইনক্স ↑)।

সল্যুসন — যে তরল পদার্থের মধ্যে এক বা একাধিক পদার্থ দ্রবীভূত অবস্থায় রয়েছে। সাধারণত: তরল পদার্থের মধ্যে কোন কঠিন পদার্থ গলে গিয়ে সর্বত্র সমভাবে পরিব্যাপ্ত থাকলে তাকেই বলা হয় সল্যুসন; বাংলায় বলে দ্রব, বা দ্রবণ। অবশ্য তরল পদার্থের মধ্যে গ্যাসীয় পদার্থের সল্যুসনও হতে পারে। আবার দুই বা ততোধিক কঠিন পদার্থের মিশ্রণে যে সংকরধাতু (আলয় ↑) উৎপন্ন হয়, অথবা কঠিন পদার্থের মধ্যে গ্যাসীয় পদার্থ পরিশোষিত হলে তাকেও এক রকম সল্যুসন বলা যেতে পারে (সলিড সল্যুসন ↑)।

সল্যুবিলিটি—কোন নির্দিষ্ট উষ্ণতায়

নির্দিষ্ট পরিমাণ সল্যুভেন্টের ↑ মধ্যে যে সর্বোচ্চ পরিমাণ সলিউট ↑ দ্রবীভূত থাকতে পারে, তার অল্পপাতকে ওই সলিউটের সল্যুবিলিটি বা দ্রাব্যতা বলে। সাধারণত: স্বাভাবিক বায়ু-মণ্ডলীয় উষ্ণতায় 100 গ্রাম সল্যুভেন্টের (যেমন, জলের) মধ্যে যত গ্রাম সলিউট (যেমন, চিনি বা লবণ) দ্রবীভূত থাকতে পারে তাকেই ওই সলিউট পদার্থটার সল্যুবিলিটি, অর্থাৎ দ্রাব্যতা বলা হয়।

সাইক্লোট্রন—উচ্চ শক্তিশালী বিভিন্ন তড়িৎ-কণিকা (যেমন—আল্ফা পার্টিকল, প্রোটন, নিউট্রন ↑ প্রভৃতি) উৎপাদনের জগ্রে উদ্ভাবিত এক রকম জটিল যন্ত্র। যান্ত্রিক কৌশলে প্রচণ্ড গতি সঞ্চারণের ফলে এসব আয়নায়িত কণিকাগুলো লক্ষ লক্ষ 'ইলেক্ট্রন ভোল্ট' ↑ শক্তিবিশিষ্ট হয়ে ওঠে। এরূপ শক্তিশালী কণিকার আঘাতে পদার্থের নিউক্লিয়াস ↑ (ষ্ট্রাকচার অব অ্যাটম ↑) ভেঙ্গে



ফেলা সম্ভব হয়। এভাবে সোডিয়াম ↑ প্রভৃতি কোন কোন পদার্থের নিউ-

সাইক্লোট্রন ক্লিয়াস বিভা-জনের (ফিশন ↑) ফলে পদার্থটা সঙ্গে সঙ্গে তেজস্ক্রিয়, অর্থাৎ রেডিও আক্টিভ ↑ হয়ে ওঠে; আবার

কোন কোন ক্ষেত্রে এক পদার্থ থেকে অণু পদার্থের সৃষ্টি হয় (ট্রান্সমুটেশন অব এলিমেন্ট \uparrow)। সাইক্লোট্রন যন্ত্রের মূল ব্যবস্থা মোটামুটি এরূপ : ইংরেজী D অক্ষরের অনুরূপ আকৃতি-বিশিষ্ট শূন্যগর্ত দুটি অর্ধবৃত্তাকার ইলেক্ট্রোডের উপরে-নিচে দুটা অতি শক্তিশালী তড়িচ্চুম্বক স্থাপিত হয়। ওই ইলেক্ট্রোড-দ্বয়ের অভ্যন্তরস্থ বায়ু-শূন্য ঘূর্ণায়মান পথে প্রবিশ্টিত তড়িৎ-কণিকাগুলো বহিঃস্থ ওই শক্তিশালী তড়িৎ চুম্বকীয় ক্ষেত্রের প্রভাবে বৃত্তাকারে ঘুরতে থাকে। এই অর্ধবৃত্তাকার ইলেক্ট্রোডকে বলে 'ডি'; বৃহত্তর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট বেতার-তরঙ্গের প্রভাবে এই দুটা ডি-র অভ্যন্তরে বৃত্তাকারে ঘূর্ণনশীল ওই তড়িৎ-কণিকাগুলো ক্রমশঃ ত্বরান্বিত হতে থাকে। এরূপ সঞ্চরণের ফলে এ-গুলো ক্রমাগত দ্রুত গতিশীল হতে হতে ক্রমে উচ্চ তড়িৎ-বিভব বিশিষ্ট হয়ে ওঠে। এভাবে উপযুক্তরূপে শক্তিশালী হলে শেষে এদের প্রচণ্ড সংঘাতে পদার্থের ফিসন \uparrow ঘটানো সম্ভব হয়ে থাকে।

সাইক্লোন — ঘূর্ণী বাতায়। বায়ুমণ্ডলে একদিকে ঠাণ্ডা ও ভারী বায়ু-প্রবাহ এবং অপরদিকে উষ্ণ ও হাল্কা বায়ু-প্রবাহের মুখামুখী সংঘর্ষ ঘটলে স্থানীয় বায়ুর চাপ সহসা বেড়ে যায়, আর পরস্পরের বিপরীতমুখী চাপে বায়ুতে প্রচণ্ড ঘূর্ণন ও আলোড়ন

দেখা দেয়। এই ঘূর্ণিত বায়ু-প্রবাহ প্রচণ্ড গতিতে একদিকে ছুটে চলে। ঘূর্ণী বাতায় চলার পথে বিরাট ধ্বংসলীলা ঘটে। পৃথিবীর আবর্তনের সঙ্গে বায়ুর এই ঘূর্ণিপাকের বিশেষ সম্পর্ক আছে; উত্তর গোলার্ধে ঘূর্ণী-বাতায় বায়ুর ঘূর্ণন হয় বামাবর্তী (আটিক্রক-স্‌সাইক্লোন) এবং দক্ষিণ গোলার্ধে হয় দক্ষিণাবর্তী। পৃথিবীর পূর্বাঞ্চলীয় সমুদ্রতীরবর্তী দেশেই সাধারণতঃ ঘূর্ণী বাতায় সংখ্যা ৩ প্রচণ্ডতা বেশি লক্ষিত হয়।

সাইটোপ্লাজম — উদ্ভিদ-কোষের অন্তর্বর্তী বিশেষ একটি তরল জৈব উপাদান; যাকে প্রথম অবস্থায় বলে প্রোটোপ্লাজম \uparrow , অথবা 'জৈব পদ'। ক্রমে আয়তন বৃদ্ধির পরে কোষের নিউক্লিয়াস, বা কেন্দ্রীয়-বস্তু এবং কোষ-প্রাচীরের মধ্যবর্তী অংশে যে তরল জৈব পদার্থ উৎপন্ন হয় তাকে বলে সাইটোপ্লাজম; এবং এর মধ্যে ভাসমান অবস্থায় থাকে উদ্ভিদের প্লাস্টিড \uparrow কণিকাসমূহ, আর তাদের মাঝে মাঝে থাকে শূন্যস্থান বা ভাকুয়োল \uparrow ।

সাইট্রিক অ্যাসিড — সাদা স্ফটিকাকার একটি জৈব অ্যাসিড, $C_6H_8O_7$; বিভিন্ন অম্লস্বাদযুক্ত দ্রবের, বিশেষতঃ লেবুর রস থেকে যথেষ্ট পাওয়া যায়। টক লেবুর রসে প্রায় 6% সাইট্রিক অ্যাসিড থাকে। নানা রকম অম্ল-স্বাদী স্বাদ্যকর পানীয় প্রস্তুত করতে অ্যাসিডটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

সাইফন — সাধারণ এক রকম বস্তু বিশেষ, যার সাহায্যে কোন পাত্রের তরল পদার্থ নিম্নতলে রক্ষিত অপর কোন পাত্রে স্বয়ংক্রিয়ভাবে স্থানান্তরিত করা যায়। সাধারণ সাইফন কাচের বা রাবারের একটা বকুনল মাত্র; ওই নলটা তরল পদার্থে সম্পূর্ণরূপে ভরুতি করে তার একমুখ উচ্চতর পাত্রের তরল পদার্থে ডুবিয়ে দেওয়া হয়। পাত্রটার তরল পদার্থের উপরিভাগে যে স্বাভাবিক বায়ু-মণ্ডলীয় চাপ পড়ে, তারই প্রভাবে ওই তরল পদার্থ নলপথে উপরে উঠে যায় এবং ধীরে ধীরে নিম্নতল পাত্রের



সাইফন

মধ্যে পড়তে থাকে। সাইফনের নল তরল পদার্থে ভরতি করে সম্পূর্ণ বায়ুশূন্য করা দরকার; নলের মধ্যে সামান্য বায়ু থাকলেও

সাইফন ক্রিয়াশীল হয় না। সচরাচর কাঁচ বা রাবারের নল দিয়ে এরূপ সাইফন ব্যবস্থা করা হয়। এক পাত্রের তরল পদার্থ সাইফনের এই সহজ ব্যবস্থায় অনায়াসে অগ্র পাত্রে স্থানান্তরিত করা সম্ভব হয়ে থাকে।

সাইউ — শব্দ। আঘাতে বা অগ্নি কোন কারণে কোন বস্তুর বিশেষ দ্রুত কম্পনের ফলে সংলগ্ন বায়ুতে পর্যায়ক্রমিক চাপ-বৈষম্য ঘটে; ফলে সংলগ্ন বায়ুতে এক রকম তরঙ্গের সৃষ্টি হয়। বায়ুর মাধ্যমে প্রবাহিত এই

তরঙ্গমালা এসে কানের পর্দা স্পন্দিত করে শব্দের অহুভূতি জাগায়। বায়ু-তরঙ্গের স্পন্দন-সংখ্যার উপরে শ্রোতার কানে শব্দের অহুভূতি হওয়া-না-হওয়া নির্ভর করে (অডিবিলাটি লিমিট \uparrow)। বায়ুর মাধ্যমে শব্দ-তরঙ্গ লজিচিউডিয়াল \uparrow গতিতে প্রবাহিত হয়ে শ্রোতার কাণে এসে পৌঁছায়। তরল পদার্থের মাধ্যমেও শব্দ-তরঙ্গ প্রবাহিত হয়ে থাকে, তবে তা অপেক্ষাকৃত মৃদু। শব্দের তীব্রতা ও গতি তার মাধ্যমের প্রকৃতি ও তাপমাত্রার উপর অনেকাংশে নির্ভর করে। বাতাসে শব্দ-তরঙ্গের গতি (0° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায়) প্রতি সেকেন্ডে 1120 ফুট, বা 332 মিটার; ঘণ্টায় প্রায় 760 মাইল।

সান — সূর্য; জ্যোতিষ বিশেষ। অনন্ত মহাশূণ্ডে ভাসমান একটা সুবিশাল জলন্ত গ্যাসীয় পিণ্ড। সূর্যের চারদিকে আমাদের পৃথিবীসহ সব গ্রহগুলো (সোলার সিস্টেম \uparrow) আপন-আপন উপবৃত্ত কক্ষপথে ক্রমাগত ঘুরছে। পৃথিবী থেকে এর দূরত্ব মোটামুটি 9 কোটি 30 লক্ষ মাইল। সৌরপিণ্ডের ব্যাস প্রায় 8 লক্ষ 66 হাজার মাইল; এর ওজন (মাস \uparrow) 2×10^{31} টন বলে হিসাব করা হয়েছে। সূর্যের বিভিন্ন অংশের উষ্ণতা গড়ে প্রায় 5700° সেন্টিগ্রেড হবে। সূর্যের অভ্যন্তরে তার গ্যাসীয় উপাদানগুলোর মধ্যে প্রতিনিয়ত

পারমাণবিক ভাঙা-গড়া চলছে ; বিশেষতঃ হাইড্রোজেন পরমাণুগুলোর ফিউশন ↑ প্রক্রিয়ায় হিলিয়াম ↑ গ্যাস সৃষ্টি হচ্ছে ; তা আবার হাইড্রোজেনে রূপান্তরিত হচ্ছে । এ-সব প্রক্রিয়ার ফলে অহরহ প্রচণ্ড শক্তির উদ্ভব হওয়ায় সূর্যের উষ্ণতা বজায় রয়েছে, কোটি কোটি বছর ধরে সূর্য এত প্রচণ্ড তাপ ছড়িয়ে চলেছে । সূর্য-রশ্মির স্পেকট্রাম আনালিসিস ↑ (বর্ণালি বিশ্লেষণ) প্রক্রিয়ায় জানা গেছে, পৃথিবীতে যে সব মৌলিক পদার্থ আছে তার অধিকাংশই সূর্যের অভ্যন্তরে গ্যাসীয় অবস্থায় বর্তমান ।

সান স্পট — সৌর কলঙ্ক ; বিশেষ ব্যবস্থায় সূর্য-গোলকের উপরিভাগে যে-সব অল্পজ্বল স্থান লক্ষিত হয় । চারিদিকের ঔজ্জ্বল্যের তুলনায় ওই সব স্থান নিম্নতর হওয়ায় কালে দাঁগের মত দেখায় । মনে হয়, সূর্যের নিজস্ব একটা আবর্তনের ফলে ওই সব সৌর-কলঙ্কের স্থান পরিবর্তন ঘটে থাকে, সংখ্যারও হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে । মোটামুটি প্রতি 11 বছর পরে-পরে পৃথিবী থেকে সর্বাধিক সংখ্যক সৌরকলঙ্ক দৃষ্ট হয়ে থাকে । নৈসর্গিক কারণে সৌর কলঙ্কের সংখ্যা বৃদ্ধির সঙ্গে সঙ্গে পৃথিবীতে ম্যাগনেটিক স্টর্মের ↑ ভীততা এবং অরোরা বোরিঅ্যালিসের ↑ ঔজ্জ্বল্য বৃদ্ধি প্রভৃতি পরিলক্ষিত হয় ।

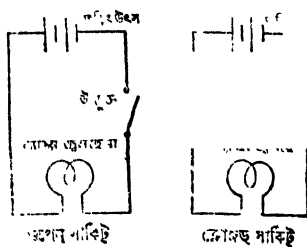
সাব্‌সয়েল — পৃথিবীর উপরিভাগের নরম মৃত্তিকা-স্তর ও নিম্নবর্তী কঠিন শিলা-স্তরের মাঝে বালুকা ও প্রস্তরাদি মিশ্রিত যে বিশেষ সছিদ্র মৃত্তিকা-স্তর রয়েছে । ভূগর্ভের এই স্তরেই ভূপৃষ্ঠের পরিশোধিত জল সঞ্চিত ও প্রবাহিত হয় (সাব্‌সয়েল ওয়াটার) এবং নলকূপের সাহায্যে ভূগর্ভস্থ এই জলই উত্তোলিত হয়ে থাকে ।

সাল্লিমেট — উদ্যায়ী (ভোলাটাইল ↑) পদার্থের কঠিনীভূত বাষ্প । কর্পূর নিশাদল, (স্ট্রাল্‌ অ্যামোনিয়াক ↑) প্রভৃতি উদ্যায়ী পদার্থ সামান্য উষ্ণতায়ই দ্রুত বাষ্পীভূত হয় এবং আবদ্ধ পাত্রের উপরিভাগের শীতল গায়ে জমে পুনরায় কঠিন হয়, একেই বলে সাল্লিমেট । এই **সাল্লিমেসন** প্রক্রিয়ার সাহায্যে অবিষাক্ত উদ্যায়ী পদার্থ বিসৃষ্ট করা হয়ে থাকে ।

সার্কল — বৃত্ত ; কোন স্থির বিন্দুর সমদূরবর্তীভাবে অপর কোন বিন্দুর সঞ্চরণ-পথের (লোকাস ↑) ধারা । সীমাবদ্ধ গোলাকার কেন্দ্র । ওই স্থির বিন্দুকে বলে বৃত্তের কেন্দ্র, বা সেন্টার ; আর ওই গোলাকার সঞ্চরণ-রেখাকে বলে বৃত্তের পরিধি, বা সার্কুমফারেন্স । কেন্দ্র থেকে পরিধি পর্যন্ত সরল রেখাকে বলে ব্যাসার্ধ বা রেডিয়াস ; এই ব্যাসার্ধ রেখা উভয় দিকে পরিধি পর্যন্ত বিস্তৃত হলে তাকে বলে বৃত্তের ব্যাস, বা ডায়ামিটার । পরিধির

যে-কোন দুটি বিন্দুর সংযোগকারী সরল রেখাকে বলে বৃত্তের জ্যা, বা কর্ড। কোন বৃত্তের পরিধি $= 2\pi r$ এবং ক্ষেত্রফল $= \pi r^2$; এখানে r হলো ব্যাসার্ধ, বা রেডিয়াস এবং π (পাই \uparrow) হলো একটি নির্দিষ্ট রাশি, $= 3.14159\dots$, \approx প্রায় $22/7$ ।

সার্কিট (ইলেক্ট্রিক্যাল) — তড়িৎ-চক্র; তড়িৎপ্রবাহের সম্পূর্ণ চক্রাকার গতিপথ। তড়িৎ-পরিবাহী তারের অবিচ্ছিন্ন পূর্ণ চক্রাকার মাধ্যমে তড়িৎ-প্রবাহ সম্ভব হয়ে থাকে। যদি তড়িৎ-স্রোত কোন ব্যাটারি \uparrow বা জেনারেটর থেকে বেরিয়ে তড়িৎ-পরিবাহী পাত বা তারের মাধ্যমে ঘুরে পুনরায় উৎসে ফিরে আসে, অর্থাৎ উৎসের পজিটিভ ও নেগেটিভ ইলেক্ট্রোডদ্বয় \uparrow অবি-



চ্ছিন্নভাবে সংযুক্ত হয়, তবেই একটি সম্পূর্ণ তড়িৎ চক্র, বা সার্কিট রচিত হবে। তড়িৎপ্রবাহ একই তারের মাধ্যমে উৎস থেকে বাহ্যের ফিলামেন্টের \uparrow ভিতর দিয়ে আবার ব্যাটারিতে ফিরে এলেই সার্কিট সম্পূর্ণ হয়, ও বাতি জলে। সার্কিটের এক স্থানে

‘সুইচ’ বসিয়ে প্রয়োজনানুসারে তারের সংযোগ উন্মুক্ত ও সংযুক্ত করে ‘ওপেন সার্কিট’ ও ‘ক্লোজড সার্কিট’ করা হয়। এই ব্যবস্থায় তড়িৎ-প্রবাহ ইচ্ছানুযায়ী পরিচালিত বা বন্ধ করা সম্ভব হয়ে থাকে।

সারকোমা — দূষিত মাংস-পেশীর বৃদ্ধি; ক্যান্সার রোগে যেমন হয়।

সার্ড — অনির্ণেয় বর্গমূল; যেমন, $\sqrt{5}$, বা $\sqrt{7}$, অর্থাৎ 5-এর, বা 7-এর বর্গমূল; যে রাশি সূনির্দিষ্ট-ভাবে নির্ণয় করা যায় না।

সাল্ফাইড — বিভিন্ন ধাতব বা, অধাতব মৌলিক পদার্থের সঙ্গে সাল্ফারের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন দ্বিপাক্ষিক (বাইনারি \uparrow) যৌগিকের সাধারণ নাম। সাধারণত: বিভিন্ন পদার্থের সঙ্গে অ্যাসিড-ধর্মী হাইড্রোজেন সাল্ফাইডের (H_2S) \uparrow বিক্রিয়ায় এটা উৎপন্ন হয়।

সাল্ফার — গন্ধক, মৌলিক অধাতব পদার্থ; পারমাণবিক ওজন 32.06, পারমাণবিক সংখ্যা 16. (অ্যাটমিক নম্বর \uparrow)। বিভিন্ন ধাতব পাই-রাইট \uparrow খনিজ থেকে গন্ধক নিষ্কাশিত হয়ে থাকে; যেমন—আয়রন পাই-রাইট, FeS_2 , কপার পাইরাইট, $CuFeS_2$, (যাকে বলে ‘ফুল্‌স গোড’)। আবার কোন কোন দেশের ভূগর্ভে বিশুদ্ধ সাল্ফারের স্তর রয়েছে; ‘ফ্রান্স’ পদ্ধতিতে উত্তপ্ত জল পাম্প করে নলপথে

প্রবেশ করিয়ে সেই সাল্ফার গলিয়ে উপরে তোলা হয়। পদার্থটা নীলাভ শিখায় জলে, এবং অক্সিজেনের সঙ্গে যুক্ত হয়ে সাল্ফার ডাইঅক্সাইড, SO_2 , গ্যাস উৎপন্ন করে। উত্তাপে বিভিন্ন ধাতুর সঙ্গে এর সংযোগে বিভিন্ন ধাতব 'সাল্ফাইড' যৌগিক উৎপন্ন হয়। সাল্ফার বিভিন্ন আকারে (আলোট্রপি ↑) থাকতে পারে — স্বাভাবিক অবস্থায় থাকে 'রহিক' গঠনের স্ফটিকাকারে, যাকে বলে আল্ফা সাল্ফার। সাল্ফিউরিক অ্যাসিড ↑, H_2SO_4 , কার্বন-ডাই-সাল্ফাইড ↑, CS_2 , প্রভৃতি প্রয়োজনীয় পদার্থের এটা একটা মুখ্য উপাদান। বাবার সাল্ফানাহজিং ↑ এবং বিভিন্ন রঙক ও রাসায়নিক পদার্থ তৈরি করতে, ঔষধ, পোকা-মাকড়-নাশক হিসাবে এর বহুল ব্যবহার আছে। জীবদেহের নানা আভাস্তরীণ জৈব ক্রিয়ায়ও এর প্রয়োজন অপরিহার্য।

সাল্ফার ট্রাইঅক্সাইড — সাদা, স্ফটিকাকার কঠিন পদার্থ, SO_3 ; জলের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনে সাল্ফিউরিক অ্যাসিড, H_2SO_4 , উৎপন্ন হয়।

সাল্ফার ডাইঅক্সাইড — বর্ণহীন, শ্বাসরোধকারী তীব্র গন্ধবিশিষ্ট গ্যাস, SO_2 ; সাল্ফার জ্বালালে বায়ুর অক্সিজেনের সঙ্গে রাসায়নিক সংযোগে এর উৎপত্তি হয়। গ্যাসটা পোকা-

মাকড় ধ্বংস করে। তরলীকৃত অবস্থায় হিমায়ক যন্ত্রে (রিক্রি-জারেটর ↑) ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

সাল্ফার ড্রাগ — সাল্ফোনোমাইড, $SO_2.NH_2$, শ্রেণীর বিভিন্ন গঠনের জৈব রাসায়নিক যৌগিক। বিভিন্ন সব জীবাণু (ব্যাাক্টেরিয়া ↑)-ঘটিত রোগের চিকিৎসায় বিশেষ ফলপ্রসূ। সাল্ফানিলেমাইড, প্রটোসিল ↑, প্রভৃতি বিভিন্ন ঔষধ এই শ্রেণীর। এগুলি সাধারণভাবে সাল্ফা ড্রাগ্স নামে পরিচিত।

সাল্ফার পয়েন্ট — বায়ুগুণ আবদ্ধ পায়ে সাল্ফার, বা গন্ধক 112.8° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় দ্রবীভূত হয়; আর বাষ্পীভূত হয় 441.6° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায়। এই দুই উষ্ণতাকে বলে সাল্ফার পয়েন্ট। প্রামাণ্য চাপ (অর্থাৎ, স্ট্যাণ্ডার্ড অ্যাটমস্ফিয়ারিক প্রেশার ↑) এবং এই দুই উষ্ণতায় (স্কেপারেচার ↑) যথাক্রমে পদার্থটার তরল ও গ্যাসীয় অবস্থার স্থিরতা (ইকুইলিব্রিয়াম ↑) রক্ষিত হয়।

সাল্ফিউরাস অ্যাসিড — সাল্ফার-ঘটিত একটি মৃদু অ্যাসিড H_2SO_3 , সাল্ফার ডাইঅক্সাইডের, SO_2 , জন্য দ্রবণ; সামান্য অ্যাসিডধর্মী। ধাতব ক্ষারের সঙ্গে এই অ্যাসিডের রাসায়নিক বিক্রিয়ায় সাল্ফাইট লবণ উৎপন্ন হয়।

সাল্ফিউরিক অ্যাসিড — সাল্ফার-ঘটিত একটা তীব্র অ্যাসিড, H_2SO_4 ,

যাকে বলে 'অয়েল অব ভিট্রিয়ল'। বর্ণহীন, তৈলবৎ তরল পদার্থ। সর্বশিল্পে সব চেয়ে প্রয়োজনীয় মুখ্য অ্যাসিড। অত্যন্ত আরকধর্মী; জৈব পদার্থ সব পুড়িয়ে দেয়। জলের সংযোগে প্রচণ্ড উত্তপ্ত হয়ে তীব্র বিক্রিয়া ঘটে। সাল্ফারের বিভিন্ন বিক্রিয়ায় 'লেড চেম্বার' ও 'কন্ট্যাক্ট' পদ্ধতিতে তৈরি হয়। এটা একটা দ্বিকারক (ডাইবেসিক \uparrow) অ্যাসিড, রাসায়নিক বিক্রিয়ায় সাল্ফেট \uparrow ও বাই-সাল্ফেট \uparrow সন্ট উৎপন্ন করে। অগ্নান্ত অ্যাসিড প্রস্তুতিতে, বিভিন্ন রাসায়নিক শিল্পে এবং অ্যাকুমুলেটর \uparrow প্রভৃতি যন্ত্রে অত্যাবশ্যক। প্রায়-নির্জল বিশুদ্ধ সাল্ফিউরিক অ্যাসিডকে বলে অলিয়াম \uparrow ।

সাল্ফিউরেটেড হাইড্রোজেন— হাইড্রোজেন-সাল্ফাইড, H_2S নামক গ্যাসীয় পদার্থ; পচা ডিমের গন্ধযুক্ত। বর্ণহীন দাহ্য গ্যাস, সামান্য অ্যাসিড-ধর্মী। ধাতব ক্ষারের সঙ্গে এর রাসায়নিক বিক্রিয়ায় সাল্ফাইড \uparrow সন্ট উৎপন্ন হয়।

সাল্ফেট -সাল্ফিউরিক অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন পূর্ণ-শমিত বিভিন্ন লবণের সাধারণ নাম; এর অর্ধ-শমিত লবণ হলো বাইসাল্ফেট \uparrow সন্ট। অ্যামোনিয়াম সাল্ফেট, $(NH_4)_2SO_4$, নামক লবণটি কৃত্রিম সার হিসাবে বহুল পরিমাণে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

সায়েনাইড — হাইড্রোসায়েনিক (HCN) অ্যাসিডের বিভিন্ন সন্ট \uparrow ; যেমন, পটা সিয়ান সায়েনাইড, KCN। সায়েনাইড সন্ট সাত্রেই তীব্র বিষাক্ত পদার্থ। সিল্ভার প্লেটিং \uparrow প্রক্রিয়ায় এবং স্বর্ণঘটিত খনিজ প্রস্তর থেকে বিশুদ্ধ সোনা নিষ্কাশনের ক্ষেত্রে সায়েনাইড সন্ট প্রয়োজন হয়।

সায়েনেট — সায়েনিক (HCNO) অ্যাসিডের সন্ট; যেমন—পটা সিয়ান সায়েনেট, KCNO। সব সায়েনেট সন্টগুলোই সায়েনাইড সন্টের মত তীব্র বিষাক্ত পদার্থ।

সায়েনোজেন — তীব্র বিষাক্ত বর্ণহীন গ্যাস, C_2N_2 ; এর রাসায়নিক ধর্ম হ্যালোজেনের \uparrow অনুরূপ। হ্যালোজেন শ্রেণীর ক্লোরিন \uparrow গ্যাস যেমন বিভিন্ন ক্লোরাইড সন্ট সৃষ্টি করে, সায়েনোজেনও তেমনই বিভিন্ন সায়েনাইড \uparrow সন্ট উৎপন্ন করে।

সায়েনোটাইপ — ব্লু-প্রিন্ট \uparrow ।

সায়েন্সাইড — একটা বর্ণহীন ক্ষটিকাকার রাসায়নিক পদার্থ, NH_2CN ; হাইড্রোসায়েনিক \uparrow অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় অ্যামোনিয়া গ্যাসের রাসায়নিক মিলনে গঠিত অ্যামাইড \uparrow শ্রেণীর সন্ট। অবশ্য কেবল সায়েন্সাইড বললে সাধারণত: ক্যালসিয়াম সায়েন্সাইড, $CaCN_2$, বুঝায়। পদার্থটা আবার নাইট্রো-সাইড \uparrow নামেও

পরিচিত, যা উদ্ভিদাদির পক্ষে একটা উৎকৃষ্ট রাসায়নিক সাহা।

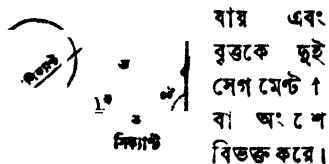
সাহা, ডাঃ মেঘনাদ—প্রখ্যাত ভারতীয় (বাঙালী) পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম 1893 খৃঃ, মৃত্যু 1856 খৃঃ। কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয়ের ডি. এস-সি। লণ্ডন ও বার্লিনে গণিত ও পদার্থ-বিজ্ঞানে গবেষণা; 'কার্নেগি গবেষণা বৃত্তি' লাভ। কলিকাতা ও এলাহাবাদ বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনা। ভারতীয় বিজ্ঞান কংগ্রেসের সভাপতি 1934 খৃঃ। রয়্যাল সোসাইটির ফেলো (এফ. আর. এস); আন্তর্জাতিক জ্যোতির্বিজ্ঞান সমিতির সদস্য। জ্যোতির্বিজ্ঞানে অসামান্য দান এবং পদার্থবিজ্ঞানের বহু মৌলিক তথ্য আবিষ্কারে বিপুল খ্যাতি। অপূর্ব সংগঠন প্রতিভা; বিভিন্ন বৈজ্ঞানিক প্রতিষ্ঠানের প্রতিষ্ঠাতা সভাপতি।

সাহা নি, অধ্যাপক রীরবল—ভারতীয় উদ্ভিদবিজ্ঞানী; পাঞ্জাবে জন্ম 1891 খৃষ্টাব্দ, মৃত্যু 1949 খৃঃ। লণ্ডন বিশ্ববিদ্যালয়ের (উদ্ভিদবিজ্ঞানে) ডি. এস-সি। বেনারস ও পাঞ্জাব বিশ্ববিদ্যালয়ে অধ্যাপনা; লন্ডো বিশ্ববিদ্যালয়ের উদ্ভিদবিজ্ঞা বিভাগের অধ্যক্ষ। উদ্ভিদ-বিজ্ঞানে বহু গুরুত্বপূর্ণ অবদান; উদ্ভিদের বিবর্তনবাদ সম্পর্কীয় গবেষণায় আন্তর্জাতিক খ্যাতি লাভ। রয়্যাল সোসাইটির ফেলো (এফ. আর. এস)। শেষ জীবনে প্রাচীনকালের উদ্ভিদ

সম্পর্কীয় গবেষণার অথ 'প্যালিও-বোটানি ইনস্টিটিউট' প্রতিষ্ঠা ও সক্রিয় যাবতীয় সম্পত্তি দান।

সি-ওয়াটার—সমুদ্রজল। লবণাক্ত সমুদ্রজলে লবণ ব্যতীত আরও নানা রকম ধাতব বা রাসায়নিক পদার্থ দ্রবীভূত থাকে। মোটামুটি হিসেবে সমুদ্রজলে থাকে—জল 96.4%, লবণ (কমন সল্ট ↑, NaCl, সোডিয়াম ক্লোরাইড) 2.8%, ম্যাগ্নেসিয়াম ক্লোরাইড (MgCl₂) 0.4%, ম্যাগ্নেসিয়াম সালফেট (MgSO₄) 0.2%, ক্যালসিয়াম সালফেট (CaSO₄) ও পটাসিয়াম ক্লোরাইড (KCl) প্রত্যেকটি 0.1%; এ-এছ ছাড়া সামান্য পরিমাণে ব্রোমাইড ↑ এবং আয়োডাইড ↑ সল্ট ও কোথাও কোথাও সমুদ্রজলে পাওয়া যায়। অবশ্য সর্বদা সব সমুদ্রের জলই যে উল্লিখিত অল্পপাতে লবণাক্ত হবে এমন কোন কথা নেই, তবে মোটামুটি এরূপ হয়ে থাকে।

সিক্যাপ্ট—(1) বৃত্তের ছেদক; অর্থাৎ যে সরল রেখা কোন বৃত্তের পরিধি ছেদ করে উভয় দিকে চলে



এই সিক্যাপ্ট, বা ছেদক দ্বারা বিভক্ত পরিধির দুই অংশকে বলে বৃত্তচাপ

(আর্ক ↑) । (2) সময়কোণী কোন ত্রিভুজের অতিভুজ (হাইপটেনিউজ) ÷ ভূমি (বেস) অর্থাৎ H/B ; এই অল্পপাতকে বলে ভূমিসংলগ্ন (ক) কোণের সিক্যান্ট ; যাকে সংক্ষেপে লেখা হয় Sec ক ।

সিড্‌লিঞ্জ পাউডার — সোডিয়াম বাইকার্বনেট ↑, রোসেল সল্ট ↑ ও টার্টারিক অ্যাসিড ↑ মিশিয়ে এই চূর্ণ তৈরি হয় । জলে দিলে এ থেকে কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস বেরোয় । অল্পস্বাদযুক্ত এই জলীয় দ্রব পানীয় হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে ; আর মুছ জ্বালাপের কাজ করে ।

সিডারাইট — এক প্রকার লৌহ-খনিজ ; স্বভাবজাত অবিভক্ত ফেরাস কার্বনেটের (FeCO₃) বিশেষ নাম । এই খনিজ প্রস্তর থেকে বিশুদ্ধ লৌহ নিষ্কাশিত হয়ে থাকে ।

সিনক্রোটিন — খাদ্য গ্রহণের পরে অন্ত্রের উর্ধ্বাংশের গ্রন্থিগুলি থেকে যে মিশ্র জৈব রস নিঃসরিত হয়ে রক্তের সঙ্গে মিশে প্যানক্রিয়াসে ↑ যায় এবং সেখান থেকে পরিপূর্ণ জারক রস অন্ত্রস্থ ভুক্ত খাদ্যের সঙ্গে মিশে । এই ‘সিনক্রোটিন’ রস যুক্ত হতে উৎপন্ন বাইল ↑ রসের নিঃসরণে সাহায্য করে, যার ক্রিয়ায় ভুক্ত খাদ্যের স্নেহপদার্থ জীর্ণ হয়ে থাকে ।

সিডিরিয়্যাল ইয়ার — আপন উপযুক্ত (ডিহাইড্রার) কক্ষপথে সূর্যকে একবার প্রদক্ষিণ করতে পৃথিবীর যে

সময় লাগে ; অর্থাৎ আমাদের সাধারণ বছর, = 365°2564 সৌর দিন । মহা-শুগ্ধের কোন স্থির জ্যোতিষ্কের তুলনায় এই সময়কালে (বছরে) সূর্য যেন আবার আর একটা উপযুক্ত কক্ষপথে জ্যোতিষ্কটাকে এক বার প্রদক্ষিণ করে বলে আপাতদৃষ্টিতে মনে হয় । কোন গ্রহের ‘সিডিরিয়্যাল ইয়ার’ হলো তার আপন কক্ষপথে সূর্যকে এক বার প্রদক্ষিণ করতে গ্রহটার (পৃথিবীর হিসাবে) যত দিন লাগে ; যেমন, এই হিসাবে মঙ্গলগ্রহের ‘সিডিরিয়্যাল ইয়ার’ হলো আমাদের 687 দিন (মার্শ ↑) ।

সিডিরিয়্যাল ডে — নাক্তিক দিন ; কোন আপাতদৃষ্ট স্থির জ্যোতিষ্কের তুলনায় আপন মেরুদণ্ডের উপরে পৃথিবীর একবার আবর্তিত হতে যে সময় লাগে । সূর্যের তুলনায় পৃথিবীর এই সময় হলো আমাদের সাধারণ সৌর দিন, মোটামুটি 24 ঘণ্টা ।

সিঙ্ক্রোট্রন — পরমাণু-বিজ্ঞানে ব্যবহৃত এক রকম বিশেষ যন্ত্র ; যার যান্ত্রিক ব্যবস্থায় ইলেক্ট্রন ↑ প্রভৃতি তড়িৎ-কণিকাসমূহকে অত্যধিক দ্রুত গতিশীল ও শক্তিশালী করা সম্ভব হয়ে থাকে । বিভিন্ন তড়িৎ-কণিকাকে প্রচণ্ড শক্তিবিশিষ্ট করবার পক্ষে এ-যন্ত্র বিটাট্রন ↑ ও সাইক্লোট্রন ↑ যন্ত্রের চেয়েও অধিকতর শক্তিশালী । বস্তুতঃ শেখোক্ত যন্ত্র দুটার সম্মিলিত কৌশলে সিনক্রোট্রন যন্ত্রের জটিল

ব্যবহাতি পরিকল্পিত ও উদ্ভাবিত হয়েছে।

সিনাবার — খনিজ মারকিউরিক সালফাইড, HgS ; বিশেষ চক্চকে ফটিকাকার কঠিন পদার্থ। এই খনিজ থেকেই অধিকাংশ মার্কারি ↑, অর্থাৎ পারদ নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। বাংলায় একে বলে হিঙ্গুল।

সিম্পোডিয়াম — যে-সব উদ্ভিদের কাণ্ডের গাঁটে-গাঁটে মুকুলোদ্গম হয়ে হয়ে ক্রমাগত বেড়ে যায়, কিছু কাণ্ডের অগ্রভাগ মুকুলোদ্গম লিত হয় না।



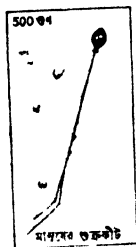
সাধারণতঃ এ জাতীয় উদ্ভিদকাণ্ড মাটির নিচে বেড়ে চলে, মুকুলগুলি মাটির উপরে গজিয়ে ওঠে।

সিমন্ডস ডিজিজ — অকালবার্ধক্য; দেহের পিটুইটারি ↑ গ্রন্থির বিকলতায় অল্প বয়সেই বার্ধক্যের সব লক্ষণ প্রকাশ পাওয়ার রোগ বিশেষ।

সিম্বায়োসিস — জৈব ক্রিয়ায় পারস্পরিক সহযোগিতা। বিভিন্ন ছুঁটা উদ্ভিদ অথবা প্রাণী একসঙ্গে পরস্পরের কল্যাণকর সাহচর্যে ও সহযোগিতায় বেঁচে থাকার প্রক্রিয়া; যেমন, বিশেষ বিশেষ জীবাণু (ব্যাক্টেরিয়া ↑) মটর, বিনু প্রভৃতি উদ্ভিদের শিকড়ে বাসা বেঁধে পরস্পর পরস্পরকে পুষ্টি জোগায় ও বাঁচিয়ে রাখে। আবার উইপোকাকর পেটে

এক রকম বিশেষ জীবাণু থাকে যারা উইকে কাঠের উদ্ভিজ্জ তন্তু (সেলুলোজ ↑) জীর্ণ করতে সাহায্য করে এবং নিজেরাও বেঁচে থাকে।

সিমেন — শুক, বা বীর্ঘরস; পুং-



শুককীট

প্রজননক্ষেত্রে উৎপন্ন ও উত্তেজনা-কালে জননেন্দ্রিয় থেকে নিঃসৃত ঘন তরল পদার্থ। এর মধ্যে ভাসমান থাকে আণুবীক্ষণিক আকারের শুককীট, বা স্পার্মাটোজা ↑; অর্থাৎ

বংশানুক্রমের জীব-কণা।

সিমেন্ট — ইमारতাদি তৈরির জন্তে যে চূর্ণ পদার্থ জল মিশিয়ে লাগালে জমে অত্যন্ত কঠিন হয়ে এঁটে যায়। পদার্থটা রাসায়নিক হিসেবে মোটামুটি ক্যালসিয়াম ও অ্যালুমিনিয়ামের সিলিকেট ↑ জাতীয় পদার্থের মিলনে গঠিত। জল মেশালে জমে যাওয়ার সময়ে এর মধ্যে বিভিন্ন জটিল রাসায়নিক ক্রিয়া সংঘটিত হয়। বিশেষ এক রকম লাইম স্টোন ↑ ও মাটি মিশিয়ে অত্যধিক তাপে গলিয়ে 'পোর্টল্যান্ড সিমেন্ট' তৈরি হয়ে থাকে। এভাবে উৎপন্ন জমাট বাধা পদার্থটাকে পরে 'গ্রাইটিং' যন্ত্রের সাহায্যে চূর্ণ করে সাধারণ সিমেন্ট পাওয়া যায়।

সিমেন্টাইট — লোহা ও কার্বনের মিলনে উৎপন্ন একটা বাইনারি

কম্পাউণ্ড ↑। পদার্থটার রাসায়নিক নাম 'আয়রন কার্বাইড', Fe_3C ; অত্যন্ত কঠিন, কিন্তু ভঙ্গুর পদার্থ। কার্ট আয়রনে ↑ পদার্থটা যথেষ্ট পরিমাণে থাকে বলে তা এত ভঙ্গুর হয়। কিন্তু প্রয়োজনানুরূপ অল্প ও উপযুক্ত পরিমাণে মিশ্রিত থাকে ষ্টিল ↑, বা ইস্পাতে।

সিরাম — (1) রক্তের খেত ও লোহিত কণিকাগুলো যে এক রকম হরিত্রাভ রসে ভেসে থাকে। বিশেষ প্রক্রিয়ার সাহায্যে ওই রক্তকোষ-গুলোকে পৃথক করে ফেললে এই সিরাম, বা জৈব-রস পাওয়া যায়। একে সাধারণতঃ বলে লিম্প ↑। (2) বিশেষতঃ ঘোড়ার দেহে কোন রোগ-জীবাণু প্রবেশ করিয়ে তার রক্ত-কোষের তরল পদার্থে ওই রোগ-জীবাণুর প্রতিরোধক অ্যান্টি-বায়োটিক ↑ পদার্থ সৃষ্টি করা হয়; বিশেষ অর্থে একেও বলে সিরাম। ঘোড়ার এরূপ সিরাম নিয়ে ওই বিশেষ জীবাণু-ছুটে রোগীর দেহে অল্পপ্রবেশ করানো হয়, যাকে বলে 'সিরাম ইন্জেকশন'। এই সিরামের অ্যান্টিবায়োটিক পদার্থ রোগীর দেহের রক্তে প্রবিষ্ট-জীবাণুদের রোগাক্রমণ ও বংশবৃদ্ধি রোধ করে।

সিরিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Ce , পারমাণবিক ওজন 140.13, পারমাণবিক সংখ্যা 58; ইস্পাতের মত কতকটা ধূসর

বর্ণের, কিন্তু নরম ধাতু। মোনা-জাইট ↑ প্রভৃতি কতকগুলো দৃশ্যপ্য খনিজ থেকে পাওয়া যায়। গ্যাস লাইটের ম্যাগনেট ↑ ও সিগারেট-লাইটারের তথাকথিত ফ্লিণ্ট ↑ নামক পাইরোফোরিক ↑ অ্যালয়ে সিরিয়াম ধাতু মেশানো হয়।

সিলভার — রৌপ্য, মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Ag (আর্জেন্টাইন), পারমাণবিক ওজন 107.85, পারমাণবিক সংখ্যা 47; বেশ সাদা ও অপেক্ষাকৃত নরম ধাতব পদার্থ। সহজেই এর তার ও পাত করা যায়। এটা সব চেয়ে ভাল তড়িৎ-পরিবাহী ধাতু। কোন কোন স্থানে বিশুদ্ধ অবস্থায় রৌপ্য পাওয়া যায়; কিন্তু অধিকাংশ রৌপ্যই সিলভার সালফাইড (Ag_2S), সিলভার ক্লোরাইড, ($AgCl$) প্রভৃতি খনিজ যৌগিক থেকে নিষ্কাশিত হয়। খনিজ সিলভার সালফাইড সাধারণতঃ আর্জেন্টাইন, বা সিলভার-গ্ল্যান্স নামে পরিচিত। 'সিলভার ক্লোরাইড' খনিজকে বলা হয় হর্ন-সিলভার। মূত্র ও অলঙ্কারাদি তৈরি করবার জন্তে রূপা যথেষ্ট প্রয়োজন হয়। এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থ ফটোগ্রাফিতে ↑ ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

সিলভার নাইট্রেট — একটা বিশেষ প্রয়োজনীয় 'সিলভার সল্ট', $AgNO_3$; পদার্থটা লুনার কস্টিক ↑ নামেও পরিচিত। সাদা ফটিকাকার পদার্থ,

জলে দ্রবণীয়। বিভিন্ন রাসায়নিক বিশ্লেষণের কাজে, ঔষধ হিসেবে ও ধোবার কাপড় চিহ্নিত করার কালি (মার্কিং ইঙ্ক) তৈরি করার জন্যে সন্টটা যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়।

সিল ভার প্লেটিং—রূপার ইলেক্ট্রো-প্লেটিং ↑; কোন সিল্ভার সন্টের মাধ্যমে ইলেক্ট্রোলিসিস ↑ প্রায়ার সাহায্যে বিভিন্ন ধাতব জিনিসের উপরে রূপার পাতলা আস্তরণ দেওয়ার কৌশল।

সিলিকন — মৌলিক পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Si, পারমাণবিক ওজন 28.06, পারমাণবিক সংখ্যা 14; রাসায়নিক হিসেবে কার্বনের ↑ অনুরূপ একটা মৌলিক পদার্থ। এর ছ'রকম অ্যালোট্রোপ ↑ দেখা যায়— একটা পাটকিলে রঙের চূর্ণ; অপরটা গাঢ় ধূসর বর্ণের ফটিকাকার। বিভিন্ন প্রকার স্বভাবজাত সিলিকা ↑, সিলিকেট ↑ প্রভৃতি হলো এর বিভিন্ন যৌগিক পদার্থে গঠিত।

সিলিকা — সিলিকন ডাইঅক্সাইড, SiO_2 ; বিশুদ্ধ বালুকা। বর্ণহীন কঠিন অদ্রাব্য পদার্থ। অত্যধিক তাপ ব্যতীত গলে না। সাধারণ বালুকা, কোয়ার্জ ↑, ফ্লিন্ট ↑, বক ক্রিস্টাল ↑ প্রভৃতি সবই মূলত: সিলিকা; বিভিন্ন আকারে পৃথিবীর সর্বত্র ছড়িয়ে রয়েছে। কাঁচের প্রধান উপাদান হলো এই সিলিকা (গ্রাস ↑); বিভিন্ন ধাতব অক্সাইডের সঙ্গে

এর রাসায়নিক মিলনে বিভিন্ন ধাতব সিলিকেট ↑ সন্ট উৎপন্ন হয়ে থাকে; যেমন, সোডিয়াম সিলিকেট, $\text{NaO} \cdot \text{SiO}_2$ অর্থাৎ NaSiO_3 ; অনুরূপ পদার্থ ক্যালসিয়াম সিলিকেট, CaSiO_3 ; বা বিভিন্ন পাথরের একটা প্রধান উপাদান।

সিলিকেট — সিলিসিক অ্যাসিডের (H_2SiO_3) বিভিন্ন সন্ট। সাধারণত: ধাতব অক্সাইডের সঙ্গে সিলিকার ↑ রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন হয়। বিভিন্ন পাথর, মাটি প্রভৃতি হলো ক্যালসিয়াম, ম্যাগনেসিয়াম, অ্যালুমিনিয়াম প্রভৃতি ধাতুর একরূপ সিলিকেট পদার্থে গঠিত। ধাতব সিলিকেট সবই সিলিকার ↑, অর্থাৎ বালির ধাতব যৌগিক রূপ।

সিলিকোনস — সিলিকন অক্সাইড (SiO) ও বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনের ↑ বিশেষ রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন প্রাষ্টিকের ↑ মত এক শ্রেণীর জৈব পলিমার ↑ পদার্থ। একরূপ পদার্থের রাসায়নিক গঠনের সাধারণ ফর্মুলা হলো $(\text{R}_2\text{SiO})_n$; এর মধ্যে R হলো হাইড্রোকার্বন রেডিক্যাল ↑, n হলো সেই সংখ্যা যত সংখ্যক অণু মিলিত হয়ে পলিমারিজেসন ↑ ঘটে। এই শ্রেণীর পদার্থগুলোর জল, তাপ ও তড়িৎ-শক্তি প্রতিরোধ করার বিশেষ ক্ষমতা আছে। জলের মধ্যে, বা অত্যন্ত উত্তপ্ত হানে ব্যবহার করার জন্যে রেজিন ↑,

লাকার ↑ প্রভৃতি পদার্থের সঙ্গে সিলিকোনস মিশ্রিত করা হয়।

সিলিজ গ্রীণ — উজ্জ্বল সবুজ বর্ণের ফটিকাকার পদার্থ; রাসায়নিক হিসেবে হলো অবিভক্ত কিউপ্রিক আর্সেনাইট, $\text{Cu}_3(\text{AsO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; একটা বিযাক্ত পদার্থ। পোকা-মাকড় ধ্বংস করতে ও পিগ্‌মেন্ট ↑ তৈরি করার জন্যে ব্যবহৃত হয়।

সিসুমোগ্রাফ — ভূ-কম্পন নির্দেশক যন্ত্র; ভূমিকম্পের সময়ে ভূ-পৃষ্ঠের অতি সামান্য কম্পনেও এরূপ যন্ত্রের শলাকা কম্পনের তীব্রতার হ্রাস-বৃদ্ধি অনুযায়ী আন্দোলিত হয়ে প্লেটের উপরে তরঙ্গায়িত রেখাপাত করে।

স্ট্রিটিং স্টার — যে মিটিওরাইট ↑ প্রচণ্ড বেগে পৃথিবীর বায়ুমণ্ডলে প্রবেশ করার ফলে বায়ুর সংঘর্ষে প্রজ্জ্বলিত হয়ে ওঠে; আর তাকে জলন্ত একটা নক্ষত্র যেন আকাশের এদিক থেকে ওদিকে ছুটে যায় বলে মনে হয়। এক্ষেত্রে একে সাধারণতঃ বলা হয় ‘স্ট্রিটিং স্টার’; বাংলায় বলে নক্ষত্রপাত। প্রকৃতপক্ষে এটা নক্ষত্র নয়; অতি দ্রুত গতিশীল জলন্ত মিটিওরাইট, বা উজ্জ্বল মাছ।

সুপারকুলিং — প্রত্যেক তরল পদার্থ-ই একটা নির্দিষ্ট উষ্ণতায় (টেম্পারেচার) ঠাণ্ডা করলে তা জমে গিয়ে কঠিন অবস্থায় রূপান্তরিত হয়; এই উষ্ণতাকে ওই তরল পদার্থের ক্রিজিং পয়েন্ট ↑, বা হিমাংক বলে।

বিশেষ অবস্থায় কোন তরল পদার্থকে আবার এই ক্রিজিং পয়েন্টের নিম্নতর উষ্ণতায়ও ঠাণ্ডা করা যেতে পারে; কিন্তু তরল পদার্থটা জমে কঠিন হয় না। কোন তরলকে এরূপ অতি-শীতল করার ব্যবস্থাকে বলে ‘সুপার কুলিং’; আর ওই তরল পদার্থের তখন মেটাস্টেবল অবস্থা বলে। কোন কঠিন পদার্থের একটা ক্ষুদ্র দানা গুর মধ্যে ফেলে দিলে, কখন কখন বা সামান্য একটু নাড়া-চাড়া দিলেই ওই তরল পদার্থ জমে সম্যক কঠিন হয়ে পড়ে। তখন গুর উষ্ণতা বেড়ে গিয়ে আবার তার নির্দিষ্ট ‘ক্রিজিং পয়েন্ট’ উষ্ণতায় উঠে যায়।

সুগার অব লেড — লেড অ্যাসিটেট; মিষ্টবাদ্যযুক্ত, কিন্তু বিযাক্ত একটা অজৈব যৌগিক পদার্থ।

সুপার নোভা — মহাশূণ্ডের স্তিমিত (মৃতপ্রায়) তারকাকে বলে নোভা, এদের তাপ ও জ্যোতির উৎস (হাইড্রোজেন, ফিসন ↑) নিঃশেষিত হয়ে উপরিভাগ ঠাণ্ডা হয়ে গেছে এবং ক্রমে সংকুচিত হচ্ছে। এই সংকোচনের ফলে এদের অভ্যন্তরস্থ জলন্ত অংশ বেরিয়ে এসে মাঝে মাঝে সহসা এদের উজ্জ্বল দেখায়। কখন কখন এরূপ স্তিমিত তারকা, বা নোভার অভ্যন্তরস্থ জলন্ত ও গলিত পদার্থের পারমাণবিক রূপান্তরের (ট্রান্সমুটেশন ↑) ফলে উত্তাপ অত্যধিক বেড়ে যায় এবং সহসা

বিশেষ উজ্জল দেখায়। এই অবস্থায় একে বলে 'স্থাপার নোভা'।

স্থাপার প্লানেট — সৌর পরিবারের (সোলার সিস্টেম ↑) যে-সব গ্রহের দূরত্ব (সূর্য থেকে) পৃথিবীর দূরত্বের চেয়ে বেশি, অর্থাৎ যে-সব গ্রহ পৃথিবীর কক্ষপথের বাইরে আছে; যেমন—মঙ্গল (মারস ↑), বৃহস্পতি (জুপিটার ↑) প্রভৃতি গ্রহ; এদের স্পিরিয়র প্লানেটও বলে। আর পৃথিবীর চেয়ে সূর্যের নিকটবর্তী বৃহ (মার্কুরি ↑) ও শুক্র (ভেনাস ↑) নামক গ্রহ দুটিকে বলা হয় 'ইন্-ফিরিয়র' প্লানেট।

স্থাপার ফস্কেট — সাধারণত: 'স্থাপার ফস্কেট অব লাইম' বুঝায়; এক রকম কৃত্রিম রাসায়নিক সার (ফার্টিলাইজার ↑)। এর রাসায়নিক গঠনে 'ক্যালসিয়াম-ডাইহাইড্রোজেন ফস্কেট' থাকে। এভাবে যথেষ্ট ফস্কেট ↑ ও ক্যালসিয়াম থাকায় পদার্থটা জমিতে উৎকৃষ্ট সার হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

স্থাপারসোনিক্‌স — শব্দ-তরঙ্গের শ্রুতিসীমা (অডিবিলিটি লিমিট ↑) অপেক্ষা অধিকতর দ্রুত স্পন্দনশীল শব্দ-তরঙ্গ। বিশেষ প্রক্রিয়ায় কোয়ার্ট্‌স ক্রিস্টালের দ্রুত স্পন্দন ঘটিয়ে এরূপ অত্যধিক স্পন্দনবিশিষ্ট তরঙ্গমালা উৎপন্ন করা যায়। একে আলট্রাসোনিক্‌স-ও বলে। শ্রুত শব্দ-তরঙ্গের গতি (সাউণ্ড ↑) প্রতি

সেকেণ্ডে প্রায় 1120 ফুট, ঘটায় প্রায় 760 মাইল। এর চেয়ে অধিক গতিশীলতা বুঝাতেও কখন কখন স্থাপারসোনিক, বা আল্ট্রাসোনিক কথাটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে; যেমন, কোন এরোপ্লেনের 'স্থাপারসোনিক' গতি বললে বুঝতে হবে, সেটা শব্দ-তরঙ্গের চেয়েও দ্রুতগতিতে চলে।

স্থাপার স্ফিচারেসন — অতি-সম্পৃক্ততা। সাধারণত: নির্দিষ্ট উষ্ণতায় নির্দিষ্ট পরিমাণ তরল পদার্থের মধ্যে সর্বাধিক পরিমাণ কোন দ্রাব্য পদার্থ দ্রবীভূত থাকলে ওই দ্রবকে বলে 'স্ফিচারেটেড সল্যুশন' ↑। বিশেষ অবস্থায় কখন কখন ওই দ্রবের মধ্যে আরও দ্রাব্য পদার্থ দ্রবীভূত থাকতে পারে। কোন তরল পদার্থের এরূপ অবস্থাকে বলা হয় 'স্থাপারস্ফিচারেসন'; আর ওই দ্রবের তখন মেটাষ্টেবল অবস্থা বলা হয়। ওই দ্রাব্য পদার্থের একটা ক্ষুদ্র দানা ওর মধ্যে ফেলে দিলে দ্রবের এই অতিসম্পৃক্ত অবস্থা নষ্ট হয়ে যায়; এবং সঙ্গে সঙ্গে তার থেকে অতিরিক্ত দ্রবিত পদার্থ স্ফটিকাকারে পৃথক হয়ে পড়ে।

স্থাপারহিটেড স্টিম — যে জলীয় বাষ্প 100° সেন্টিগ্রেড অপেক্ষাও বেশি উত্তপ্ত। সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় চাপে জল 100° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় বাষ্পীভূত হয় এবং উৎপন্ন বাষ্পের উষ্ণতাও সেই 100° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড হয়ে থাকে। কিন্তু বিশেষ

ব্যবহার্য আবদ্ধ পাজে (বায়ুমণ্ডলীয় চাপের অধিক চাপে) জল বাষ্পীভূত করলে এই 'স্ফারহিটেড স্ট্রিম', অর্থাৎ 100° সেন্টিগ্রেডের অধিক উত্তপ্ত জলীয় বাষ্প উৎপন্ন হয়ে থাকে।

সেক্সন — কর্তিত অংশ ; উদ্ভিদ অথবা প্রাণিদেহের যে সূক্ষ্ম অংশ কেটে অণুবীক্ষণ যন্ত্রে তার জৈব গঠন পরীক্ষা করা হয়। আবার কাটা বা কতর্ন অর্থেও কথটা কখন কখন ব্যবহৃত হয়ে থাকে ; যেমন, রিসেক্সন মানে দেহের কোন দৃষিত বা রুগ্ন হাড় কেটে ফেলা। ভিভিসেক্সন হলো বৈজ্ঞানিক পরীক্ষার জন্ত কোন জীবিত প্রাণীর অঙ্গচ্ছেদ করা। আবার বাইসেক্সন কথটার মানে সমদ্বিখণ্ডে কাটা।

সেক্টর — কোণিক বৃত্তাংশ। কোন বৃত্তের যে-কোন দুইটি ব্যাসার্ধ (কেন্দ্র ও পরিধির যে-কোন দু'টি বিন্দুর সংযোজক সরল রেখা) দ্বারা কেন্দ্রস্থ কোণে সীমাবদ্ধ বৃত্তাংশ। (সার্কল)

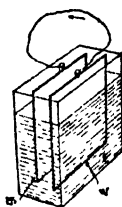


সেক্টর

সেকেন্ড — (1) সময় পরিমাপের ইংলণ্ডীয় একক ; যার কাল-পরিমাণ হলো এক 'সিডিরিয়াল ডে'র $\frac{1}{86,164.1}$ অংশ, অথবা এক 'মিন সোলার ডে'র $\frac{1}{86,400}$ অংশ। (2) জ্যামিতিক কোণ পরিমাপের একক বিশেষ ; $= \frac{1}{3600}$ ডিগ্রি ; 60 সেকেন্ড = 1 মিনিট, 60 মিনিট = 1° ডিগ্রি।

সেকেন্ডারি কয়েল — ট্রান্সফর্মারের \uparrow বহির্ভাগের বৃহত্তর তার-কুণ্ডলী। (প্রাইমারি কয়েল \uparrow)

সেকেন্ডারি সেল — যে সেলে \uparrow সোডা-সল্জ তড়িৎ উৎপাদিত হয় না ; কোন প্রাইমারি সেল \uparrow , অর্থাৎ ব্যাটারি \uparrow , ভায়নামো \uparrow প্রভৃতি তড়িৎ-উৎপাদক যন্ত্র থেকে তড়িৎ-শক্তি এর মধ্যে কোশলে আহিত করে রাখা হয় মাত্র। তারপরে প্রয়োজনের সময় এ থেকে আবার তড়িৎ-প্রবাহ পাওয়া যায় ;

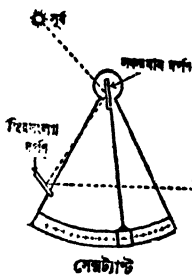


ব্যাটারি সেল

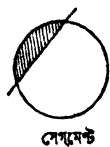
যেমন—কোন টোরোজ ব্যাটারি \uparrow , অ্যাকুমুলেটর \uparrow প্রভৃতি।

সেক্সট্যান্ট — সাধারণতঃ ভূ-পৃষ্ঠ থেকে গগনমণ্ডলে গ্রহ-নক্ষত্রাদির কোণিক উচ্চতা পরিমাপের জন্তে ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র। এর সাহায্যে কোন জ্যোতিষ্ক পৃথিবীর দিগমণ্ডলের কত ডিগ্রি উর্ধ্বে অবস্থিত তার পরিমাণ যে-কোন সময়ে সহজে মাপা যায়। যন্ত্রে সংলগ্ন একখানা দর্পণ ঘুরিয়ে কোন নক্ষত্রের আলোক-রশ্মি প্রতিফলিত করে অপর এক খানা স্থির-সংবদ্ধ দর্পণে পুনরায় প্রতিফলিত করা হয়। এই প্রতিফলনের ফলে প্রতিবিম্বিত নক্ষত্রটা যন্ত্রের মধ্যে পৃথিবীর দিগ-মণ্ডলে অবস্থিত বলে মনে হয়। ওই

প্রথম দর্পণখান। যত ডিগ্রি ঘুরিয়ে স্থির-দর্পণে নক্ষত্রটার প্রতিকলিত রশ্মি দেখা যাবে, দিগ্-মণ্ডল থেকে নক্ষত্রটা তত ডিগ্রি কোণিক উচ্চতায় অবস্থিত হবে। যন্ত্রের



সঙ্গে সংলগ্ন বৃত্তাংশে-চিহ্নিত স্কেল থেকে ওই সব ডিগ্রির পরিমাণ সহজেই স্থির করা সম্ভব হয়ে থাকে। সেগ্‌মেন্ট বৃত্তাংশ; কোন বৃত্তের যে-কোন একটি জ্যা (কর্ড, সার্কল) বৃত্তটাকে যে দুই অংশে বিভক্ত করে। বৃত্তের ব্যাস হলে তার একটা জ্যা, যেটা বৃত্তকে সমান দুই অংশে, অর্থাৎ দুই সেগ্‌মেন্টে বিভক্ত করে।



একপ সেগ্‌মেন্টকে বলে অর্ধবৃত্ত, বা সেমি সার্কল।

সেডিমেন্ট — কঠিন পদার্থের যে-সব সূক্ষ্ম কণিকা তৎ-মিশ্রিত তরল পদার্থ থেকে থিতিয়ে তলায় পড়ে। 'সেডিমেন্টারি রক' মানে সমুদ্রের তলদেশে সমুদ্র-জল থেকে থিতিয়ে-পড়া কঠিন পদার্থাদি জমে যে পাহাড় সৃষ্টি হয়।

সেণ্টিগ্রেড ডিগ্রি — থার্মোমিটারের $^{\circ}$ সাহায্যে পদার্থের উষ্ণতা

পরিমাপের একটা একক। সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় চাপে (760 মিলি-মিটার, ব্যারোমিটার \uparrow) জলের ফুটনাংক ও হিমাংক উষ্ণতার পার্থক্যের 100 ভাগের এক ভাগ উষ্ণতাকে এক ডিগ্রি (1°C) সেণ্টিগ্রেড বলা হয়। সেণ্টিগ্রেড স্কেলে জলের হিমাংক। যে উষ্ণতায় জল জমে বরফ হয়, বা বরফ গলতে শুরু করে) 0° সেণ্টিগ্রেড এবং ফুটনাংক (যে উষ্ণতায় জল ফুটে বাষ্পীভূত হতে আরম্ভ করে) 100° সেণ্টিগ্রেড ধরা হয়। বিভিন্ন থার্মোমিটারে পদার্থের উষ্ণতা পরিমাপের জন্তে ফারেনহাইট \uparrow এবং রুম্বার \uparrow নামে অন্য দু'একম স্কেল বা এককও ব্যবহৃত হয়। বৈজ্ঞানিক পরীক্ষানিতে সচরাচর সেণ্টিগ্রেড এককেই পদার্থের উষ্ণতা পরিমিত হয়ে থাকে।

সেণ্টিফিউজ — কোন তরল পদার্থের



সেণ্টিফিউজ

যন্ত্রটার ছাঁদকে সংবদ্ধ করা হয়।

সঙ্গে ওতপ্রোত-ভাবে সংমিশ্রিত কঠিন পদার্থের অতি সূক্ষ্ম কণিকাগুলোকে পৃথক করে ফেলার জন্তে ব্যবহৃত এক প্রকার যন্ত্র। ছুটান লাকার লম্বা পাত্রে ওই তরল পদার্থ রেখে

পরে ওই পাত্র-সমেত বস্তুটাকে অতি দ্রুত বেগে কিছুকাল ঘোরালে মিশ্রিত কণিকাগুলো পাত্রের তলায় (কণিকাগুলো বিশেষ হাল্কা হলে কোন কোন ক্ষেত্রে উপরিভাগেও) একত্র সঞ্চিত হয়ে পড়ে; পরিষ্কার তরল পদার্থ পৃথক হয়ে যায়। পদার্থ-বিজ্ঞান যুক্তি অনুসারে ঘূর্ণ্যমান পদার্থে উদ্ভূত সেপ্টিফিউগ্যাল ↑, ফোর্সের প্রভাবে এরূপ সম্ভব হয়ে থাকে। একত্রে এসব যন্ত্রকে 'সেপ্টি-ফিউগ্যাল মেশিন'ও বলা হয়।

সেপ্টি ফিউগ্যাল ফোর্স — কেন্দ্রাতিগ শক্তি; কোন কেন্দ্রীয় বিন্দুর চারদিকে চক্রাকারে কোন বস্তু দ্রুত বেগে ঘোরালে ওই বস্তুতে যে বহিমুখী গতি-শক্তির সৃষ্টি হয়। আর যে-শক্তির প্রভাবে ওই বস্তুটাকে ঘূর্ণ্যমান রাখা হয়, অর্থাৎ তার কেন্দ্রাতিমুখী শক্তি, বা টানকে বলে **সেপ্টি পেটাল ফোর্স**। সেপ্টি-ফিউগ্যাল ফোর্স ও সেপ্টিপেটাল ফোর্স পরস্পর সমান, কিন্তু বিপরীত-মুখী। সুতরাং এক টুকরা পাথর চক্রাকারে ঘোরালে হাতের যে-শক্তি সূতার মাধ্যমে ওটাকে কেন্দ্রের দিকে টেনে রাখে, তা-ই হলো সেপ্টিপেটাল ফোর্স। আর, এরূপ ঘূর্ণনের ফলে প্রস্তুতও যে শক্তি সৃষ্টি হয় তাকে বলে সেপ্টিফিউগ্যাল ফোর্স। সুতরাং যদি ছিড়ে যায় তবে ওই প্রস্তুতওটা তার মধ্যে উদ্ভূত

সেপ্টিফিউগ্যাল ফোর্সের প্রভাবে সবচেয়ে দূরে নিক্ষেপ হয়।

সেপ্টিপেটাল ফোর্স — সেপ্টি-ফিউগ্যাল ফোর্স ↑।

সেপ্টিমিটার — এক মিটারের ↑ শতাংশ; -0.394 ইঞ্চি।

সেপ্টিসিস — জীবাণুর বিষ-ক্রিয়ায় দেহের কোন অংশের মাংসপেশী দূষিত হয়ে যাওয়া। **সেপ্টিক উন্ড** মানে জীবাণু-সংক্রমণের ফলে যে দ্রুত বিষাক্ত হয়েছে। **সেপ্টি-সিমিয়া**—রক্তদূষি, রক্তে বিষক্রিয়া।

সেপ্টি ল্যাম্প — ডেভি ল্যাম্প ↑।

সেন্টার অব গ্র্যাভিটি — বস্তুর ভার-কেন্দ্র। ভূ-পৃষ্ঠের বিভিন্ন বস্তুর অভ্যন্তরস্থ যে বিন্দুতে পৃথিবীর মাধ্যাকর্ষণ শক্তি (গ্র্যাভিটেশন ↑) কেন্দ্রীভূতভাবে বস্তুটাকে আকর্ষণ করে। কোন বস্তুর উপরে পৃথিবীর এই আকর্ষণ-শক্তির সমষ্টিগত পরিমাণই হলো বস্তুটার ওজন, বা ওয়েট ↑। বস্তুর আকার-আয়তন স্থির থাকলে যে অবস্থাতেই সেটা রাখা যাক না কেন, তার 'সেন্টার অব গ্র্যাভিটি', বা ভারকেন্দ্র সর্বদাই স্থির থাকবে; আর তার ফলে ওই নির্দিষ্ট বিন্দুতে সর্বদাই বস্তুটার ভারসাম্য রক্ষিত হবে।

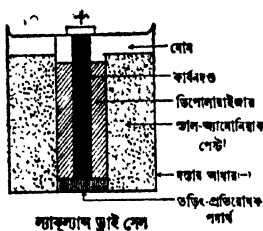
সেরিব্রাম — মস্তিষ্কের প্রধান অংশ; যাকে বাংলায় গুরু-মস্তিষ্ক বলে। এটা মস্তিষ্ক বা মগজের উপরভাগের

বৃহত্তর অংশ। আর, সেরিব্রামের



নিচে ব দিকে
করোটির পশ্চাভাগে
অবস্থিত মগজের যে
ক্ষুদ্রতর অংশ রয়েছে
তাকে বলে সেরি-
ব্রাম ও সেরিবেলাম
বেলাম; বাংলায়
যাকে বলা হয় লঘু-মস্তিষ্ক।

সেল — রাসায়নিক ক্রিয়ার সাহায্যে
তড়িৎ উৎপাদনের যন্ত্র। এর মধ্যে
বিভিন্ন রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে
তড়িৎশক্তি উৎপাদিত হয়, এবং সঙ্গে
সঙ্গে তড়িৎ-পরিবাহী ধাতব তারের
মাধ্যমে তা প্রবাহিত করে নিয়ে
বিভিন্ন কাজে ব্যবহার করা যায়।



সেল প্রধানত: দু'রকম—প্রাইমারি
সেল ↑ ও সেকেন্ডারি সেল। সেকেন-
ডারি সেলে সোজাভুক্তি তড়িৎ উৎ-
পাদনের ব্যবস্থা থাকে না, (অ্যাম্-
পুলেটর ↑)। গঠন ও উপাদানের
বিভিন্নতা অল্পসারে প্রাইমারি সেল
আবার নানা রকমের আছে, যেমন,
লেকল্যান্স সেল ↑, ওয়েস্টন সেল,
ডেনিয়েল ↑ সেল প্রভৃতি।

সেলিনিয়াম — মৌলিক পদার্থ;
সাংকেতিক চিহ্ন Se; পারমাণবিক
ওজন 78.96, পারমাণবিক সংখ্যা
34; পদার্থটা ধাতব নয়; রাসা-
য়নিক ধর্ম অনেকটা গন্ধকের মত।
বিভিন্ন ধাতব সালফাইডের ↑ সঙ্গে
মিশ্রিত অবস্থায় নানা রকম ধাতব
'সেলিনাইড' সন্নিবিষ্ট পাওয়া যায়।
রাবার শিল্পে ও কৃষি গ্রাস ↑ তৈরি
করতে এর ব্যবহার আছে। এর
নানা রকম আলোচ্রোপ ↑ দেখা
যায়। আলোকের সংস্পর্শে এক
রকম ক্ষটিকাকার সেলিনিয়ামের
তড়িৎ-পরিবহন ক্ষমতার তারতম্য
লক্ষিত হয়; এজঙ্গে পদার্থটা ফটো-
ইলেক্ট্রিক সেলে ↑ ব্যবহৃত হয়ে
থাকে। এরূপ বিশেষ ধরণের সেলকে
সেলিনিয়াম সেল বলে।

সেলুলোজ — যে জৈব পদার্থে
উদ্ভিদের দেহ-কোষ গঠিত; অর্থাৎ
বিভিন্ন উদ্ভিদ্ধ তন্তুর রাসায়নিক
উপাদান। এর রাসায়নিক গঠন
মোটামুটি $(C_6H_{10}O_5)_n$; এর n
হলো সেই সংখ্যা, যত সংখ্যক
অণু সম্মিলিত হয়ে বিভিন্ন উদ্ভিদের
বিভিন্ন শ্রেণীর সেলুলোজ গঠিত হয়,
অর্থাৎ বিভিন্ন গঠনের পলিমার ↑
পদার্থে এর সৃষ্টি হয়ে থাকে। কাঠের
মণ্ড বা গুড়া, তুলা ও বিভিন্ন
উদ্ভিদ্ধ আঁস এরূপ বিভিন্ন শ্রেণী
সেলুলোজ। কাগজ, প্লাস্টিক ↑,
রেয়ন ↑, বিস্ফোরক পদার্থ (নাইট্রো)

সেলুলোজ ↑) প্রভৃতি বিভিন্ন শিল্প-
ক্রমের প্রধান উপাদান।

সেলুলোজ অ্যাসিটেট — তুলা
প্রভৃতি সেলুলোজ ↑, পদার্থের উপর
বিশুদ্ধ (গ্যাসিয়াল) অ্যাসিটিক ↑
অ্যাসিডের রাসায়নিক ক্রিয়ায় উৎপন্ন
সল্ট, বা এস্টার ↑ জাতীয় সাদা
কঠিন পদার্থ। এ থেকেই রেয়ন ↑,
প্রাস্টিক ↑ প্রভৃতি তৈরি হয়ে থাকে।

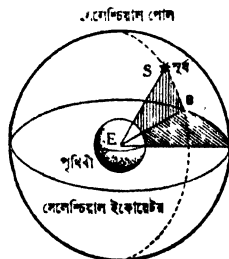
সেলুলোজ নাইট্রেট — নাইটো-
সেলুলোজ ↑। রাসায়নিক হিসেবে
পদার্থ। হলো সেলুলোজের নাইট্রিক
অ্যাসিড-এস্টার ↑। পদার্থটা একটা
উগ্র বিফোরক পদার্থ; এ থেকে
আবার সেলুলয়েড ↑, প্রাস্টিক ↑
প্রভৃতি বিভিন্ন শ্রেণীর পলিমার ↑
পদার্থ তৈরি হয়ে থাকে।

সেলুলয়েড — সেলুলোজ নাইট্রেট ↑
ও ক্যাম্ফরের (কপূর) রাসায়নিক
মিলনে উৎপন্ন বিশেষ এক শ্রেণীর
প্রাস্টিক ↑ পদার্থ। ব্যাকলাইট ↑
নামক পদার্থও এক শ্রেণীর সেলু-
লয়েড। বিভিন্ন কাজের জগ্রে বিভিন্ন
গঠনের সেলুলয়েড তৈরি হয়ে
থাকে। বিশেষ পরিষ্কার ও স্বচ্ছ এক
রকম সেলুলয়েডে চলচ্চিত্রের ফিল্ম
তৈরি হয়। সব রকম সেলুলয়েডই
বিশেষ দাহ্য পদার্থ।

সেলেন্সিয়াম ই কোয়েটার —
পৃথিবীর ভৌগোলিক ইকোয়েটার ↑,
বা বিষুব-বৃত্তের সামন্তলিক ক্ষেত্রকে
চারদিকে বর্ধিত করলে সৃষ্টি মহা-

শূন্যে তা সেলেন্সিয়াম ফিক্সারকে ↑
যে কাল্পনিক বৃত্ত-রেখায় ছেদ করে।
এক কথায় বলা যায়, নভোমণ্ডলীয়
বিষুব-বৃত্ত; অর্থাৎ যে মহাবৃত্তরেখা
জেনিথ ↑ ও নাদির ↑ থেকে সম-
দূরবর্তীভাবে সেলেন্সিয়াম ফিক্সারকে
বেষ্টন করে আছে বলে কল্পনা করা
হয়। জ্যোতির্বিজ্ঞানের পর্যবেক্ষণ ও গণ-
নাদিতে নভোমণ্ডলে এরূপ বৃত্ত-রেখার
কল্পনা করা আবশ্যক হয়ে থাকে।

সেলেন্সিয়াম ডেক্লিনেসন —
নভোমণ্ডলে কোন জ্যোতিষ্ক সেলে-
ন্সিয়াম ইকোয়েটার ↑ থেকে যত
ডিগ্রি কোণিক উচ্চতায় অবস্থিত
তাকে বলা হয় ওই জ্যোতিষ্কের



ডেক্লিনেসন (D) এর

ডেক্লিনেসন। কোন গ্রহ-নক্ষত্রের
ডেক্লিনেসন সাধারণতঃ ওই কোণের
পরিমাণে নির্ধারিত হয়ে থাকে।
প্রদত্ত চিত্রে S জ্যোতিষ্কের ডেক্লি-
নেসন হলো BES কোণ। (কম্পাস
যন্ত্রের সাহায্যে ভূ-পৃষ্ঠে বিভিন্ন
স্থানের অ্যাগ্লেটিক ডেক্লিনেসন ↑
নিরূপিত হয়ে থাকে।)

সেলেনিয়াম স্কয়ার — নভো-মণ্ডল; মহাশূণ্ডের হৃদয়ে যে এক গোলাকৃতি আবরণ বা চাঁদোয়ার গায়ে গ্রহ-নক্ষত্রাদি বিভিন্ন জ্যোতিষ্কগুলি অবস্থিত বলে আপাতদৃষ্টিতে মনে হয়। পৃথিবীর যে কোন স্থানে দৃশ্যমান দর্শক যেন ওই গোলাকার নভোতলের কেন্দ্রস্থলে রয়েছে বলে ধরা হয়।

সেসকুই — এক ও অর্ধাংশ; অর্থাৎ দেড় ভাগ। রসায়নে পূর্ণশমিত ও অর্ধশমিত লবণের মিশ্রণকে বলে 'সেসকুই সল্ট'; যেমন, **সেসকুই কার্বনেট** হলো (পূর্ণশমিত) কার্বনেট ও (অর্ধশমিত) বাইকার্বনেটের মিশ্র সল্ট; যেমন—সোডিয়াম সেসকুই কার্বনেট Na_2CO_3 , NaHCO_3 , $2\text{H}_2\text{O}$, একটা ফটিকাকার মিশ্র রাসায়নিক লবণ।

সোডা — সোডিয়ামের বিভিন্ন সল্ট ↑ বিভিন্ন শ্রেণীর সোডা নামে পরিচিত; যেমন, ওয়াশিং সোডা ↑ হলো সো ডি য়া ম কার্বনেট, $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; বেকিং সোডা ↑ হলো সো ডি য়া ম বাইকার্বনেট, NaHCO_3 ; কষ্টিক সোডা ↑ হলো সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড, NaOH ।

সোডা ওয়াটার — চাপ প্রয়োগে যথেষ্ট পরিমাণ কার্বন-ডাইঅক্সাইড (CO_2) গ্যাস আবদ্ধ পান্যের জলে দ্রবীভূত ও পরিপূক্ত করে যে পানীয় তৈরি হয়। বোতলের মুখ খুলে প্রযুক্ত

চাপ মুক্ত করলে দ্রবীভূত অতিরিক্ত গ্যাস সশব্দে বেরিয়ে যায়। স্ব্বাচ্ছন্দ্য করবার জগ্রে বিভিন্ন স্ব্গন্ধ নির্ধার, স্র্কারিন ↑ প্রভৃতি এই জলে মেশান হয়ে থাকে। একে বাংলায় বলে বাতাসিত জন। লিমনেড, আইস-ক্রিম সোডা, প্রভৃতি সব রকমের 'ইরেটেড ওয়াটার', অর্থাৎ বাতাসিত জলেই যথেষ্ট কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস দ্রবীভূত থাকে। নামে 'সোডা ওয়াটার' বললেও এতে সোডা কিন্তু কদাচিৎ থাকে।

সোডা লাইম — সো ডি য়া ম হাইড্রক্সাইড (কষ্টিক সোডা ↑, NaOH) এবং ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইডের [সেক্ড লাইম ↑, $\text{Ca}(\text{OH})_2$] সংমিশ্রণে উৎপন্ন কঠিন পদার্থ। কুইক-লাইমের ↑ সঙ্গে সোডিয়াম হাইড্রক্সাইডের জলীয় দ্রব মিশিয়ে এক রকম নরম পদার্থ পাওয়া যায়; একে উত্তপ্ত করে শুকিয়ে ফেললেই এই 'সোডা লাইম' উৎপন্ন হয়। পদার্থটা কাঁচশিল্পে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। কার্বনডাই-অক্সাইড গ্যাস শুষে নেয় বলে জিনিসটা আবদ্ধ স্থানের ওই গ্যাস-মিশ্রিত দূষিত বায়ু শোধনের জগ্রেও অনেক সময় ব্যবহৃত হয়।

সোডিয়াম—মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Na (ন্যাট্রিয়াম), পারমাণবিক ওজন হলো 22.997, পারমাণবিক সংখ্যা 11; নাদা নরম

ধাতু। বিশেষ রাসায়নিক শক্তি-সম্পন্ন; জলের সংস্পর্শে এর দ্রুত রাসায়নিক ক্রিয়া সংঘটিত হয়ে সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড (কঠিনক সোডা ↑, NaOH) উৎপন্ন হয়, এবং হাইড্রোজেন ↑ গ্যাস বিমুক্ত হয়ে যায়। বাতাসের সংস্পর্শে এর অক্সাইডের সৃষ্টি হয়; ফলে সোডিয়াম অক্সাইডের একটা আবরণ উপরি-ভাগে জমে গিয়ে বিপুল সাদা সোডিয়াম দ্রুত ময়লা হয়ে পড়ে। এরূপ অত্যধিক রাসায়নিক শক্তির জন্তে সোডিয়াম বিপুল অবস্থায় পাওয়া যায় না; কিন্তু বিভিন্ন রকম সোডিয়াম সল্ট প্রচুর পরিমাণে পৃথিবীতে ছড়িয়ে আছে; এদের মধ্যে সাধারণ লবণ (সোডিয়াম ক্লোরাইড, NaCl ,) জলে-স্থলে পৃথিবীর সর্বত্র রয়েছে। ক্যাল-সিয়ামের মত সোডিয়ামও জীবদেহের পক্ষে একটি অত্যাবশ্যকীয় উপাদান।

সোডিয়াম কার্বনেট — ওয়াশিং সোডা ↑, $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে বিশেষ দ্রবণীয়; তীব্র ক্ষারধর্মী। সচরাচর বস্ত্রাদি পরিষ্কার করতে ব্যবহৃত হয়। (লেন্সাক প্রোসেস ↑)।

সোডিয়াম বাইকার্বনেট — বেকিং সোডা ↑, NaHCO_3 ; সাদা চূর্ণ পদার্থ, জলে দ্রবণীয়, একটা বেসিক ↑ সল্ট। বেকিং পাউডার ↑ তৈরি করার জন্তে ব্যবহৃত হয়।

একেই বলা হয় ‘থায়ার সোডা’, পেটের পীড়ায় লোকে যা খায়।

সোডিয়াম পারক্সাইড — Na_2O_2 ; সোডিয়াম খোলা বাতাসে পোড়ালে যে হলদে গুঁড়া পাওয়া যায়। জলের সঙ্গে এর রাসায়নিক মিলনের ফলে কঠিন-সোডা, অর্থাৎ সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড ↑ (NaOH) উৎপন্ন হয় ও অতিরিক্ত অক্সিজেন ↑ গ্যাস বিমুক্ত হয়ে বেরিয়ে যায়।

সোডিয়াম সালফেট — সোডিয়াম ক্লোরাইড, (NaCl , ‘কমন সল্ট’ ↑) এবং সালফিউরিক অ্যাসিডের (H_2SO_4) রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন সল্ট। পদার্থটার বিশেষ নাম ‘গ্লোবাস’ সল্ট, $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। ঔষধ হিসেবে এর যথেষ্ট ব্যবহার আছে।

সোডিয়াম সিলিকেট — সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড ও সিলিকার ↑ (SiO_2) রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন সাদা ফটিকাকার সল্ট, Na_2SiO_3 । একে আবার ওয়াটার গ্লাস-ও ↑ বলে; জলে দ্রবণীয়। এর স্বচ্ছ জলীয় দ্রব মাথিয়ে ডিম সংরক্ষণ করা হয়। বস্ত্রাদি পরিষ্কার করার জন্তেও ব্যবহৃত হয়ে থাকে। ওয়াশিং সোপে অনেক সময় জিনিসটা মেশান হয়।

সোডিয়াম থায়োসালফেট — থায়ো ↑ অ্যাসিডের সোডিয়াম সল্ট; এর রাসায়নিক নাম সোডিয়াম

হাইপো-সালফাইট, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$, $5\text{H}_2\text{O}$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে বিশেষভাবে দ্রবণীয়। পদার্থটি সাধারণত: হাইপো নামেই সমধিক পরিচিত; ফটোগ্রাফির \uparrow কাজে বিশেষ প্রয়োজনীয় (হাইপো \uparrow)।

সোডিয়াম নাইট্রেট — চিলি সল্ট পিটার \uparrow , NaNO_3 ; একে 'সোডা-নাইটার'-ও বলে। সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়। নাইট্রিক-অ্যাসিড \uparrow তৈরি করবার জন্তে এবং জমির সার হিসেবে এর যথেষ্ট ব্যবহার আছে।

সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড — একে সচরাচর বলা হয় কষ্টিক সোডা, NaOH ; সাদা কঠিন পদার্থ। খোলা রাখলে বাতাসের জলীয় বাষ্প টেনে নিয়ে গলে যায়। এর জলীয় দ্রব তীব্র ক্ষারধর্মী (আলকালি \uparrow), যাতে লাগে তাই পুড়ে কয়ে যায়; বিশেষ রাসায়নিক শক্তিসম্পন্ন। এর রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে বিভিন্ন সোডিয়াম সল্ট উৎপন্ন হয়ে থাকে।

সোপ — সাবান। বিভিন্ন ফ্যাটি অ্যাসিডের সোডিয়াম, বা পটাসিয়াম সল্টের সংমিশ্রণ। রাসায়নিক হিসেবে জিনিসটা হলো প্রধানত: স্ট্রিয়ারিক \uparrow , পামিটিক ও অলিয়ারিক \uparrow নামক তিন রকম ফ্যাটি অ্যাসিডের তিন রকম সোডিয়াম সল্টের সংমিশ্রণে গঠিত। এ সব ফ্যাটি অ্যাসিডের পটাসিয়াম সল্টের

সংমিশ্রণেও এক রকম নরম সাবান তৈরি হয়ে থাকে, যাকে বলে সফ্ট সোপ \uparrow । উত্তাপের সাহায্যে নানা রকম চর্বি ও উদ্ভিজ্জ তেলের সঙ্গে কষ্টিক সোডার (বা কষ্টিক পটাসের) রাসায়নিক মিলন ঘটিয়ে সাবান তৈরি হয়। কষ্টিক সোডা বা পটাসের বে জলীয় দ্রব ব্যবহৃত হয় তাকে কল্টিক-লাই বলে। এই রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে বিশেষ এক রকম হাইড্রোলিসিস \uparrow (স্ট্রাপোনিক-কেসন \uparrow) প্রক্রিয়ায় সাবানের সঙ্গে বাই-প্রোডাক্ট \uparrow হিসেবে গ্লিসারিন \uparrow উৎপন্ন হয়। সাধারণ ব্যবহারের সাবানে কষ্টিক সোডা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। বিভিন্ন ফ্যাটি অ্যাসিডের অজ্ঞাত ধাতব সল্টগুলোকেও অনেক সময় 'সোপ' বলা হয়; যদিও সেগুলো সোডিয়াম বা পটাসিয়াম সল্টের মত সাবান জাতীয় নয়।

সোপ স্টোন — এক রকম নরম পাথর; প্রধানত: ম্যাগ্নেসিয়াম সিলিকেটে গঠিত। একরূপ পাথরকে সহজেই মন্থণ গুঁড়ায় পরিণত করা যায়, আর তা বেশ তেলতেলে লাগে; এজন্তে একে সোপ স্টোন বলা হয়। এর অল্প নাম স্ট্রিয়ারাইট \uparrow । এর অতি-মন্থণ চূর্ণকে বলে 'ট্যালক \uparrow পাউডার'। একরূপ পাথরের তৈরী বিভিন্ন জিনিস উপযুক্তরূপে উত্তপ্ত করলে বেশ শক্ত ও ব্যবহারযোগ্য হয়ে থাকে।

সোলার ইক্লিপ্স — সূর্য-গ্রহণ।

ইক্লিপ্স (সোলার) ↑।

সোলার-ডে — সাধারণতঃ সূর্যের উদয় ও অস্ত লক্ষ্য করে দিনের (দিন-রাত্রির) কাল পরিমাণ করা হয়; কিন্তু সূর্যের উদয়াস্তের সময় নির্দিষ্ট নয়, দিন-রাত্রি ছোট বড় হয়। একত্রে পর পর দুদিন সূর্যের মেরিডিয়ানে ↑ আসার সময়ের ব্যবধানকে সাধারণতঃ এক দিন ধরা যায়। সূর্যের অয়ন-গতির (সলিষ্টিস ↑) জন্য এই সময়ও বছরের বিভিন্ন সময়ে বিভিন্ন রূপ হয়ে থাকে; স্বতরাং সম্বৎসরে দিনের একরূপ পরিবর্তনশীল কাল পরিমাণের গড় নিয়ে প্রকৃত সৌর দিন, বা 'মিন সোলার-ডে' স্থির করা হয়েছে, অর্থাৎ মোটামুটি ২৪ ঘণ্টা।

...**সোম** — জৈব কোষের বিশেষ উপাদান; কোষের (সেল ↑) সংগঠক কণিকা, যেমন — ক্রোমোসোম ↑। **সেন্টোসোম** হলো জৈব কোষের কেন্দ্রীণে (নিউক্লিয়াস ↑) অবস্থিত অতি ক্ষুদ্র অণুবীক্ষণিক কণিকা; যাকে কোষের মধ্য-কণা বলা যায়। জৈব কোষের বিভাজন-প্রক্রিয়ায় (সেল ডিভিশন) এই মধ্য-কণা বা সেন্টোসোম দ্বিধা বিভক্ত হয় এবং নতুন কোষ গঠিত হয়ে থাকে।

সোম্যা — জীব-দেহ। **সোম্যাটিক** কথাটার মানে 'দেহ-সম্বন্ধীয়'; যেমন, **সোম্যাটিক সেল** দেহ সম্বন্ধীয়

অর্গ্যং জীব-দেহের রক্ত-মাংস-হাড় প্রভৃতির সংগঠক জৈব কোষসমূহ; কিন্তু প্রজনন-কোষ নয়।

সোমাইট — অমেক্ষণীয় পর্যায়ের (ইন্ডার্ট্রিট ↑) নিম্নশ্রেণীর প্রাণী-দেহের সংগঠক এক-একটি পর্ব বা অংশ; যেমন — কেঁচো, কৃমি প্রভৃতির দেহ খণ্ডে খণ্ডে সংযুক্ত হয়ে গঠিত হয়, তার এক-একটি খণ্ড বা পর্বকে বলা হয় সোমাইট।

সোমারফিল্ড — জার্মান পদার্থ-বিজ্ঞানী; জন্ম ১৮৬৭ খৃষ্টাব্দে, মৃত্যু ১৯৫১ খৃষ্টাব্দে। রন্টগেন-রশ্মি বা এক্স-রে ↑ আবিষ্কারক অধ্যাপক রন্টগেনের সুষোগা ছাত্র; পরে পদার্থ-বিজ্ঞানের খ্যাতনামা অধ্যাপক ও গবেষক। বিভিন্ন বর্ণালির গঠন, শক্তি-তরঙ্গের বৈজ্ঞানিক তাৎপর্য প্রভৃতি বিভিন্ন বিষয়ে বহু গুরুত্বপূর্ণ তথ্যাবিষ্কার।

সোলার সিস্টেম — সৌর পরিবার; সূর্য ও তার চারদিকে ভ্রাম্যমান নয়টি গ্রহ নিয়ে মোটামুটি এই সোলার সিস্টেম, বা 'সৌর পরিবার' গঠিত। সূর্য থেকে দূরত্বের ক্রম অনুসারে গ্রহগুলো : বৃহ (মার্করি ↑), শুক্র (ভেনাস ↑), পৃথিবী (আর্থ ↑), মঙ্গল (মার্স ↑), বৃহস্পতি (জুপিটার ↑), শনি (স্যাটার্ন ↑), ইউরেনাস, নেপচুন ও প্লুটো। এই নয়টি গ্রহ নিজ নিজ নির্দিষ্ট উপবৃত্ত কক্ষপথে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে।

এ-সব ছাড়া মকল ও বৃহস্পতি গ্রহ-
দ্বয়ের মধ্যবর্তী দূরত্বে একটা গ্রহপুঞ্জ
(অ্যাস্টারয়েড্‌স ↑) সূর্যের চার-
দিকে ঘুরছে; একেও সৌর পরি-
বারের অন্তর্গত ধরা হয়। গ্রহগুলো
মহাশূণ্যে প্রায় একই সমতলে বিভিন্ন
কক্ষে সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে।

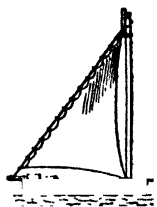
সোলানিন — উদ্ভিদজাত একটি
বিষাক্ত উপক্কার (অ্যালকালয়েড ↑)।
তামাকের শিকড়, বেলেডোনার ↑
মূল প্রভৃতি ‘সোলানাম’ শ্রেণীর
বিশেষ উদ্ভিদের বিভিন্ন অংশের
রস থেকে পাওয়া যায়।

স্কেলার কোয়ালিটি — যে বাণির
পরিমাণ স্কেলের একক সংখ্যায়
প্রকাশ করা যায়; অর্থাৎ যার মাত্র
সংখ্যাগত পরিমাণ আছে, কিন্তু গতি
বা দিগ্‌বাচক সংজ্ঞা নেই; যেমন,
উষ্ণতা (টেম্পারেচার ↑), আর্দ্রতা
(হিউমিডিটি ↑) প্রভৃতি হলো স্কেলার
কোয়ালিটি; কিন্তু বল (ফোর্স ↑),
গতিবেগ (ভেলোসিটি ↑) প্রভৃতি
নয়। এর কারণ, শক্তি বা গতির
পরিমাণ এবং দিক দুই-ই জানা
দরকার হয় (ভেক্টর ↑)।

স্কেলিন ট্রায়েজল — যে অ্যামিডিক
ত্রিভুজের সবগুলি বাহু ও কোণ
পরস্পর অসমান।

স্কুল — গ্রীষ্মদেশস্থ গ্রহিণীগুলির
(প্ল্যাণেট ↑) এক প্রকার ক্ষয়রোগ
বিশেষ। কঠিন মারাত্মক ব্যাধি।

স্কুনার — পাক্ষাত্য দেশের এক প্রকার
বিশেষ গঠনের
পালের নৌকা;
সাধারণত এতে
ছুঁটা পৃথক পাল
খাটা নো হয়ে
থাকে। আবার
একটা পালযুক্ত
অনুরূপ আর এক



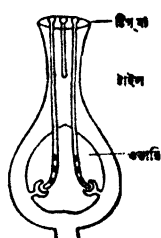
‘স্কুপ’ নৌকা

শ্রেণীর নৌকাকে বলে ‘স্কুপ’।
এগুলির পাল থাকে ত্রিকোণাকৃতি।
স্কোচিয়ার — অণুকোষ; চামড়ার
আধার, বা আবরণসহ তদভ্যন্তরস্থ
পু-প্রজনন গ্রন্থি-কোষের অণুদ্বয়কে
(টেস্টিস) বলে স্কোচিয়ার।

স্ক্যান্ডিয়াম — মৌলিক পদার্থ;
সাংকেতিক চিহ্ন Sc, পারমাণবিক
সংখ্যা 21; একটি দৃশ্যপা ধাতু।

স্কুপল — সোনারূপা, মণিমুক্তা
প্রভৃতি মাপবার ইংলণ্ডীয় ওজন
পরিমাণের একটা একক বিশেষ।
এক আউন্সের 24 ভাগের এক ভাগ;
— 20 গ্রেণ। (ট্রয় ওয়েট ↑)।

স্টাইল — স্ত্রী-পুষ্পের গর্ভদণ্ড; ফুলের



স্টাইল বা গর্ভদণ্ড

অভ্যন্তরস্থ গর্ভা-
শয় (ওভারি ↑)
থেকে যে-সব সক্র
দণ্ড উপরে ওঠে
ও বাদে মধ্যস্থ
রেণুহীন বা গর্ভদণ্ড
(টিগ্‌স ↑) থাকে
(পিষ্টিল ↑)।

স্টার্চ — উদ্ভিজ্জ খেতসার পদার্থ; রাসায়নিক হিসেবে বিশেষ এক শ্রেণীর কার্বোহাইড্রেট ↑। চাউল, গম, ধব প্রভৃতি বিভিন্ন শস্য-বীজে পদার্থটা স্বভাবতঃ সঞ্চিত থাকে। সাদা, স্বাদ-গন্ধহীন পদার্থ; জলে অদ্রাব্য। সামান্য কোন অ্যাসিড সংযোগে এর জলীয় মিশ্রণ ফুটালে বিশেষ এক প্রকার হাইড্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়ায় প্রথমে তা থেকে ডেক্-ট্রিন ↑ উৎপন্ন হয়; ক্রমে তা আবার গ্লুকোজে ↑ রূপান্তরিত হয়ে যায়।

স্টার্চগাম — ডেক্-ট্রিন ↑।

স্ট্রন্টিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ। এর সাংকেতিক চিহ্ন Sr, পারমাণবিক ওজন 87.63, পারমাণবিক সংখ্যা 38; ধাতুটা ক্যাল-সিয়ামের অনুরূপ, দেখতে সাদা। বিভিন্ন খনিজ প্রস্তরে এর 'স্ট্রন্টিয়ানাইট' নামক স্বভাবজ খটিকাকার কার্বনেট সন্ট পাওয়া যায়; যা থেকে ধাতুটা নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। এর হাইড্রক্সাইড, $Sr(OH)_2$, যৌগিক শর্করা-শিল্পে চিনি পরিষ্কার করতে অনেক সময় ব্যবহৃত হয়ে থাকে। বিভিন্ন স্ট্রন্টিয়াম-সন্ট লাল আলোক সৃষ্টি করবার জগ্রে বাজির বারুদে মিশিয়ে জ্বালানো হয়।

স্টার্টোফিল্লার — পৃথিবীর বায়ু-মণ্ডলের একটা বিশেষ স্তর। উত্তর ও দক্ষিণ মেরুপ্রদেশে এই স্তর ভূ-পৃষ্ঠ থেকে প্রায় 6 মাইল এবং নিরক্ষীয়

অঞ্চলে প্রায় $11\frac{1}{2}$ মাইল উচ্চে অবস্থিত। এই স্তরের উপর-নিচে বায়ুমণ্ডলীয় উষ্ণতা প্রায় স্থির থাকে, অর্থাৎ বায়ুমণ্ডলের এই স্তরে উচ্চতার সঙ্গে সঙ্গে উষ্ণতার তেমন কিছু হ্রাস-বৃদ্ধি হয় না। এই বায়ু-স্তরের উষ্ণতা নিরক্ষরেখার উপরে প্রায় -110° ফারেনহাইট ↑, আর মেরুপ্রদেশের উপরে প্রায় -40° ফারেনহাইট (অর্থাৎ, অধিকতর উষ্ণ) থাকে।

স্টিম — জলীয় বাষ্প; বাষ্পীভূত জল, (H_2O) মাত্র। জলের বয়েলিং পয়েন্ট ↑ 100° সেন্টিগ্রেড; এই বা এর অধিক উষ্ণতায় উত্তপ্ত করলে তরল জল এরূপ স্টিম অর্থাৎ বাষ্পে রূপান্তরিত হয়ে যায়। জলীয় বাষ্প সম্পূর্ণ অদৃশ্য বায়বীয় পদার্থ। সাধারণতঃ মেঘের মত ধোঁয়াটে সাদা যে পদার্থকে বাষ্প বলা হয়, তা প্রকৃতপক্ষে অতি সূক্ষ্ম জলকণা মাত্র, জলীয় বাষ্পের ঘনীভূত অবস্থা; তা প্রকৃত 'স্টিম', বা বাষ্প নয়।

স্টিম ইঞ্জিন — বাষ্পচালিত যন্ত্র বা ইঞ্জিন; জলীয় বাষ্পের অত্যধিক চাপ নিয়ন্ত্রিত করে যে যন্ত্রের সাহায্যে বিভিন্ন কৌশলে গতি সঞ্চারিত হয়। বাষ্পচালিত টার্বাইন ↑ যন্ত্রকেও স্টিম ইঞ্জিন বলা যেতে পারে। সাধারণতঃ যে যন্ত্রের প্রকাণ্ড ও স্বদৃঢ় আধারে আবদ্ধ বাষ্পের প্রবল চাপের নিয়ন্ত্রিত শক্তিতে সংলগ্ন সিলিণ্ডারের মধ্যে পিস্টন চলাচল করে, এবং ওই

পিস্টনের সঙ্গে সংলগ্ন অ্যাক্সেলের ↑
গতির প্রভাবে বিভিন্ন সব যান্ত্রিক
ব্যবস্থায় ইঞ্জিনটা সামগ্রিকভাবে
চলতে থাকে, অথবা অপর যন্ত্র চালায়।

টিব্‌নাইট — খনিজ অ্যাক্টিমনি
সাল্‌ফাইডের, Sb_2S_3 , বিশেষ নাম।
স্বভাবজাত এই সাল্‌ফাইড খনিজ
থেকেই প্রধানত: বিসৃদ্ধ অ্যাক্টিমনি ↑
ধাতু নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

টিবাইন — এক রকম বিযাক্ত
গ্যাসীয় যৌগিক পদার্থ। রাসায়নিক
হিসেবে পদার্থটা অ্যাক্টিমনির গ্যাসীয়
হাইড্রাইড ↑ (SbH_3) মাত্র। এটা
হলো হাইড্রোজেন ও অ্যাক্টিমনির
একটা বাইনারি কম্পাউণ্ড ↑।

টিয়াটাইট — সোপস্টোন ↑।

টিয়ারিন — মোমের মত সাদা ও
নরম একটা জৈব রাসায়নিক পদার্থ;
এর মধ্যে প্রধানত: টিয়ারিক ↑
অ্যাসিড ও পামিটিক ↑ অ্যাসিড
সম্মিলিতভাবে মিশ্রিত অবস্থায়
থাকে। স্ত্রাপোনিকিফেসন ↑ প্রক্রি-
য়ার সাহায্যে জীব-জন্তুর চর্বি থেকে
পদার্থটা পাওয়া যায়।

স্টেইনলেস স্টিল — ক্রোমিয়াম ↑
ঘটিত বিশেষ এক শ্রেণীর স্ফটিক
ইস্পাত; যাতে সহজে মরিচা ধরে
না। এর মধ্যে সাধারণত: 70
থেকে 90% লোহা, 10 থেকে
30% ক্রোমিয়াম ↑ এবং মোটামুটি
0.1 থেকে 0.7% কার্বন থাকে।
বিশেষত: শস্ত-চিকিৎসার যন্ত্রাদি
এরূপ টিলে তৈরি হয়ে থাকে।

স্টেলাইট — মূল্যবান যন্ত্রাদি নির্মাণের
উপযোগী অতি-কঠিন একটা সংকর
ধাতু; সাধারণত: টাংস্টেন, কোবাল্ট,
ক্রোমিয়াম এবং মলিব্‌ডিনাম ধাতুর
মিশ্রণে এটা তৈরি হয়।

স্টেলার — নক্ষত্র (স্টার) সম্বন্ধীয়।

স্টেলেট মানে তারকাকৃতি; নক্ষত্রের
(দৃশ্য) আকারবিশিষ্ট।

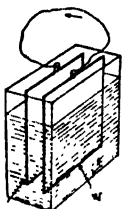
স্টোমা — উদ্ভিদের পাতায় যে সব
অতি-সূক্ষ্ম ছিদ্র থাকে। এই সব
ছিদ্রপথে উদ্ভিদে বায়ুমণ্ডল থেকে
কার্বন-ডাইঅক্সাইড (CO_2) গ্যাস
গ্রহণ করে এবং



অক্সিজেন গ্যাস
ত্যাগ করে
(ফটো সিন্থে-
সিস ↑)। পাতার

এই সব ছিদ্র, বা পাতার স্টোমা, বা
স্টোমাগুলো দ্বারা
যে উদ্ভিদের নাসিকা বা মুখের
মত। চিত্রে পাতার শিরা-জালের
মধ্যে স্টোমার গঠন বর্ণিতাকারে
দেখানো হয়েছে। কণাটার বহুচনে
বলে স্টোমাটা।

স্টোরেজ ব্যাটারি — যে সব
ব্যাটারিতে ↑ কোন জেনারেটর ↑,
প্রাইমারি সেল ↑ প্রভৃতি তড়িৎ-
উৎপাদক যন্ত্র থেকে তড়িৎ-শক্তি
প্রবাহিত করে এনে আহিত ও সঞ্চিত
করে রাখা হয়। এভাবে আহিত
বা সঞ্চিত তড়িৎশক্তি পরে আবার

তা থেকে প্রবাহরূপে পাওয়া যায়। প্রয়োজনের সময়ে এরূপ ব্যাটারি থেকে তড়িৎ-প্রবাহ পাওয়া যায় বলে এগুলোকে সেকেন্ডারি সেলও বলা হয়। এই শ্রেণীর সেল, অথবা ব্যাটারিতে সোজা-

 ব্যাহুয়েল্টের

সুজি তড়িৎ শক্তি উদ্ভূত বা উৎপাদিত হয় না, সঞ্চিত রাখা হয় মাত্র। এই শ্রেণীর 'লেড অ্যাকুমুলেটর' ↑, 'নিকেল আয়রণ সেল প্রভৃতিকে তাই বলে স্টোরেজ সেল বা ব্যাটারি। সাধারণত: মোটর গাড়ীতে সহজে তড়িৎ-প্রবাহ পাওয়ার জগ্রে এ-জাতীয় 'স্টোরেজ ব্যাটারি' ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

ফ্রিক্লিন — 'নাক্স-ভোমিক' নামক উদ্ভিদের বীজ থেকে প্রাপ্ত একটা অ্যাল-কালয়েড ↑, $C_{21}H_{22}N_2O_2$; সাদা ফটিকাকার পদার্থ, জলে সামান্য দ্রবণীয়। পদার্থটা অত্যন্ত তিক্তস্বাদযুক্ত, এবং জীবের স্নায়ু-মণ্ডলীর উপরে বিশেষ মারাত্মক বিধক্রিয়া-সম্পন্ন। অবশ্য বিশেষ সতর্কতার সঙ্গে অতি সামান্য মাত্রায় ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

স্ট্রেপ্টোমাইসিন — পেনি-সিলিনের ↑ অল্পরূপ একটা অ্যান্টি-বায়োটিক ↑ পদার্থ; 'অ্যান্টিনোমাই-সেন' নামক এক প্রকার তারকারুতি ছত্রাক বিশেষ থেকে পাওয়া যায়।

কোন কোন রোগ-জীবাণু প্রতি-রোধের ব্যাপারে পদার্থটা পেনি-সিলিনের চেয়েও শক্তিশালী; বিশেষত: বস্তুারোগের জীবাণু (টিউবার্কল বেদীলাস ↑) ধ্বংসের জগ্রে এর প্রয়োগ বিশেষ কার্যকরী বলে প্রমাণিত হয়েছে। ছত্রাক-ঘটিত এই বিশেষ রাসায়নিক পদার্থটা 1944 খৃষ্টাব্দে আমেরিকার বিজ্ঞানী ওয়াক্সম্যান কর্তৃক আবিষ্কৃত হয়।

স্ট্যাটিক — স্থির; গতিশীল নয় এমন; যেমন, স্ট্যাটিক ইলেক্ট্রিসিটি হলো স্থির-তড়িৎ, অর্থাৎ যে তড়িৎ-শক্তি কোন পদার্থে নিবদ্ধ থাকে, তা থেকে প্রবাহিত হয় না। এরূপ তড়িৎ সাধারণত: ক্ষুরণের (স্পার্ক) আকারে পাওয়া যায়; প্রবাহের আকারে পাওয়া যায় না। রজন, অথবা কাচের একটা দণ্ড পশম বা রেশমের কাপড় দিয়ে ঘসলে ওই দণ্ডে 'স্ট্যাটিক ইলেক্ট্রিসিটি' জন্মায়; আর ওই তড়িৎবিদ্যুৎ দণ্ডের স্থির তড়িৎ-শক্তির প্রভাবে হাল্কা কাগজের টুকরা আকৃষ্ট হয়।

স্ট্যাটিক্স — বিজ্ঞানের যে শাখায় পদার্থের স্থিরতা, অর্থাৎ 'স্থির অবস্থা' সম্পর্কীয় বিভিন্ন তথ্য আলোচিত ও নির্ধারিত হয়; যেমন, সেতু নির্মাণের কাজে লোহার পাটির কতটা বক্রতায় সর্বাধিক ওজন বহন করেও সেটা স্থির থাকবে, অথবা জাহাজ নির্মাণের কাজে খোলটা কিরূপ হলে তার

ভারসমা রক্ষিত হবে, একরূপ বিভিন্ন তথ্যের আলোচনা 'স্ট্যাটিক্স', বা স্থিতি-বিজ্ঞান অন্তর্গত।

স্ট্যাটিস্টিক্স — পরিসংখ্যান-বিজ্ঞা, বা রাশি-বিজ্ঞান। একই জাতীয় বিভিন্ন নমুনার নির্দেশক রাশি বা সূচক-সংখ্যার গড় নির্ণয় করে কোন বিষয়ের সাধারণ তথ্য নির্ধারণের এক বিশেষ বিজ্ঞান। এভাবে কোন দেশের শিক্ষা বিস্তার, শস্তোৎপাদন, জনসংখ্যা-বৃদ্ধি প্রভৃতি বিভিন্ন বিষয়ের মোটামুটি তথ্য নির্ধারণ করা রাশিবিজ্ঞানের অন্তর্গত।

স্ট্যানাম — টিন। মৌলিক ধাতু টিনের ল্যাটিন নাম; এ থেকেই টিনের সাংকেতিক চিহ্ন Sn করা হয়েছে। স্ট্যানিক অক্সাইড হলো SnO_2 , স্ট্যানাস অক্সাইড SnO ; যে যৌগিক পদার্থের মধ্যে টিন বাই-ভ্যাল্যান্ট ↑ তাকে বলে 'স্ট্যানাস'; আর যার মধ্যে কোয়াদ্রিভ্যাল্যান্ট (ভ্যালেন্সি ↑ চার) তাকে বলে 'স্ট্যানিক' সন্ট।

স্টিগমা — উদ্ভিদের স্ত্রী-পুষ্পগুলোর গর্ভ-দণ্ডের অগ্রভাগ; যাকে রেগুন্দলী, বা গর্ভমুণ্ড বলা হয়।



স্ত্রী-পুষ্প
এপিগাইন

এর মধ্যে পুং-পুষ্পের রেগনিষেক ঘটলে তা স্ত্রী-পুষ্পের স্টাইল ↑, বা গর্ভদণ্ডের নলপথে গিয়ে গর্ভাশয়ে প্রবিষ্ট

হয়ে বোজের উৎপত্তি ঘটায়। স্টিগমা

থেকে গর্ভ-দণ্ডের মধ্য দিয়ে ওই রেগুন্দলীর গর্ভাশয়ের অভ্যন্তরস্থ ডিম্বকোষে পৌঁছায়, আর সেই ডিম্বকোষের মধ্যেই বীজ সৃষ্টি হয়ে থাকে। ফুলের স্টিগমা যেন গর্ভকোষে রেগুপ্রবেশের দ্বারস্বরূপ। কথাটার বহুবচনে বলে স্টিগমাটি।

স্ট্যাণ্ডার্ড — স্থানিদিষ্ট ও সর্বস্বীকৃত বিষয়; সবত্র সকলে স্বীকার করে নেবে কোন কিছুই এমন একক। যেমন, স্ট্যাণ্ডার্ড মেজার-ব্রিটিশ মিউজিয়ামে রক্ষিত প্র্যাটিনাম-নির্মিত একটা স্থানিদিষ্ট রডের দৈর্ঘ্যকে একফুট ধরা হয়েছে। স্ট্যাণ্ডার্ড ফিক্স হলো সাধারণতঃ চলচ্চিত্রে ব্যবহৃত 35 মিলিমিটার গ্রন্থ বিশিষ্ট ফিক্স ↑। স্ট্যাণ্ডার্ড গেজ হলো রেলগাড়ীর দুই পাটি রেল-লাইনের মধ্যে 4 ফুট 8½ ইঞ্চি ব্যবধান থাকলে সব দেশেই তাকে বলা হয় 'স্ট্যাণ্ডার্ড গেজ' লাইন। (গেজ ↑)।

স্ট্যাণ্ডার্ড অ্যাটমফিয়ার — বায়ুমণ্ডলীয় চাপের একক বিশেষ; 45° ল্যাটিটিউডে ↑ এবং সাগরপৃষ্ঠের সমউচ্চে অবস্থিত কোন স্থানে 0° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় বায়ুর চাপ হয় 760 মিলিমিটার (29.92 ইঞ্চি) উচ্চ পারদ-স্তম্ভের ওজনের সমান; এই বায়ুমণ্ডলীয় চাপকে বলে এক 'মর্ম্যাল, বা স্ট্যাণ্ডার্ড অ্যাটমফিয়ার'। এক স্ট্যাণ্ডার্ড অ্যাটমফিয়ার = 1.0132 বার ↑, -প্রতি বর্গ ইঞ্চিতে 14.72

পাউণ্ড পরিমিত চাপ। অবশ্য বিভিন্ন প্রাকৃতিক কারণে বায়ুমণ্ডলের চাপ এই পরিমাণের উপরে বা নিচে ওঠা-নামা করে থাকে।

স্ট্যাণ্ডার্ড টাইম — পৃথিবীর বিভিন্ন দেশে বিভিন্ন স্থানে ঘড়ির সময়ের বিভিন্নতা লক্ষিত হয়; কারণ, সূর্যোদয় ও সূর্যাস্ত সর্বত্র এক সময়ে হয় না। পৃথিবীর যত পূর্বাভিমুখে যাওয়া যাবে তত আগে সূর্যোদয় হবে, সময় এগিয়ে যাবে। এভাবে এক দেশে যখন সকাল, তার পূর্বাঞ্চলে তখন অনেক বেলা হয়েছে, পশ্চিমাঞ্চলে অনেক রাত। একত্রে পৃথিবীর সর্বত্র সময়ের একটা পারস্পর্য বিধানের জন্তে একটা নির্দিষ্ট স্থানের সময়কে 'স্ট্যাণ্ডার্ড টাইম' ধরা হয়েছে। ইংলণ্ডের গ্রিনউইচ (0° মেরিডিয়ান) নামক স্থানের সময়কে 'স্ট্যাণ্ডার্ড টাইম' বা নির্দিষ্টকাল ধরা হয়; একে গ্রিনউইচ টাইম-ও বলে। গ্রিনউইচের পশ্চিমে অবস্থিত কোন স্থানে প্রতি ডিগ্রি মেরিডিয়ান \uparrow ব্যবধানে 4 মিনিট করে সময় স্ট্যাণ্ডার্ড টাইম থেকে বাদ দিলে স্থানীয় সময় পাওয়া যায়; আর পূর্বাঞ্চলে ওইরূপ প্রতি ডিগ্রি মেরিডিয়ানে 4 মিনিট করে সময় স্ট্যাণ্ডার্ড টাইমের সঙ্গে যোগ দিয়ে স্থানীয় সময় স্থির করা হয়ে থাকে।

স্ট্যাণ্ডার্ড টেম্পারেচার অ্যাণ্ড প্রেসার — সংক্ষেপে বলে S.T.P. ;

অথবা, 'নর্ম্যাল টেম্পারেচার অ্যাণ্ড প্রেসার' (N.T.P.)। এই সর্বসম্মত নির্দিষ্ট উষ্ণতা ও চাপে বিভিন্ন গ্যাসীয় পদার্থের আয়তন মাপা, বা তুলনা করা হয়। এই নির্দিষ্ট চাপের পরিমাণ হলো 760 মিলিমিটার পারদ-স্তম্ভের ওজনের সমান (বারোমিটার \uparrow) এবং উষ্ণতা (টেম্পারেচার \uparrow) হলো 0° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড।

স্ট্যাণ্ডার্ড মিক্স — ইমারতাদিতে উৎকৃষ্ট কনক্রিট জমাবার জন্তে যে অল্পপাতে সিমেন্ট \uparrow , বালি ও পাথর-কুচি মেশান হয়। এর সর্বসম্মত নির্দিষ্ট অল্পপাত, অর্থাৎ 'স্ট্যাণ্ডার্ড মিক্স' হলো এক ভাগ সিমেন্ট, দুই ভাগ বালি ও চার ভাগ পাথর কুচি।

স্ট্যাণ্ডার্ড সেল — বিশেষ এক রকম প্রাইমারি সেল \uparrow ; যেমন—ওয়েস্টন সেল, যাতে উৎপাদিত তড়িৎ-শক্তি (ইলেক্ট্রোমোটিভ ফোর্স \uparrow) দীর্ঘ সময়ের জন্তে সুনির্দিষ্ট স্থির বিভবযুক্ত থাকে। সাধারণ সেলে বিভিন্ন কারণে ইলেক্ট্রোমোটিভ ফোর্স, বা তড়িৎ-শক্তির হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে থাকে; কিন্তু স্ট্যাণ্ডার্ড সেলগুলিতে এই পার্থক্য তেমন লক্ষিত হয় না।

স্ট্যালাকটাইট — প্রাকৃতিক বৈচিত্র্য হিসাবে কোন কোন পার্বত্য গুহার ছাদ থেকে নিচের দিকে ঝুলন্ত স্তম্ভাকার, অথবা সরু কাঠির মত প্রস্তর, বা ক্যালসিয়াম কার্বনেট। গুহার তলদেশ থেকে দণ্ডায়মান একরূপ। স্তম্ভগুলিকে বলে স্ট্যালাগমাইট।

শ্রাকারিন — সাদা ফটিকাকার পদার্থ, অত্যধিক মিষ্ট স্বাদযুক্ত। এর রাসায়নিক ফর্মুলা $C_6H_4SO_3CONH$; জলে অনেকটা দ্রবণীয়। চিনির চেয়ে প্রায় 550 গুণ অধিক মিষ্ট; কিন্তু এর কোন খাণ্ডগুণ নেই, বেশি খেলে বরং অনিষ্টকর হতে পারে। অবস্থা আজকাল লিনোনেড, আইসক্রিম প্রভৃতি পানীয়ে, এমন কি, বিভিন্ন খাদ্যদ্রব্যেও শ্রাকারিন ব্যবহার করা হচ্ছে। কোল-টার ↑ থেকে পাওয়া যায় টলুইন ↑; আবার বিভিন্ন রাসায়নিক প্রক্রিয়ার সাহায্যে এই টলুইন থেকে শ্রাকারিন পাওয়া যায়।

শ্রাকারোমিটার — শর্করা-দ্রবের



ঘনত্ব পরিমাপক যন্ত্র বিশেষ। চিনির জলীয় দ্রবের মধ্যে দ্রবীভূত চিনির পরিমাণ নির্ধারণের জন্তে ব্যবহৃত এক রকম হাইড্রোমিটার ↑ যন্ত্র। দ্রবের মধ্যে শতকরা

শ্রাকারো-
মিটার যন্ত্রের গায়ে তার নির্দেশক স্কেলের দাগ কাটা থাকে।

শ্রাকারিমিটার — শর্করা-দ্রবের ঘনত্ব পরিমাপের জন্তে ব্যবহৃত বিশেষ এক রকম যন্ত্র। এর যান্ত্রিক ব্যবস্থায় দ্রবের মধ্যে দিয়ে আলোকরশ্মি পোলারাইজড ↑ করা হয়। এই পোলারাইজেশনের ↑ ফলে আপতিত রশ্মির যে কোণিক বিবর্তন ঘটে তা

থেকে দ্রবের ঘনত্ব নির্ণয় করা যেতে পারে। দ্রবীভূত শর্করার পরিমাণ নির্ধারণের এরূপ প্রক্রিয়াকে বলে **শ্রাকারিমিট্রি**।

শ্রাকারোজ — হ্রকোজ ↑।

শ্রাচুরেটেড কম্পাউণ্ড — যে সব যৌগিক পদার্থের প্রত্যেকটি অণুর মধ্যে তার সংগঠক পরমাণুগুলোর কোনটিরই অসংবদ্ধ কোন ভ্যালেন্সি ↑ থাকে না; অর্থাৎ প্রত্যেকটি পরমাণুর প্রত্যেকটি ভ্যালেন্সি-বণ্ড ↑ পরস্পরের সঙ্গে সংবদ্ধ হওয়ার ফলে গঠিত সসম্পূর্ণ অণুর সমবায়ে যে-সব যৌগিকের সৃষ্টি হয়। এরূপ শ্রাচুরেটেড কম্পাউণ্ড, অর্থাৎ সম্পৃক্ত যৌগিকের পরমাণুর সঙ্গে অথবা কোন পরমাণু বা রেডিক্যাল ↑ যুক্ত করে আর কোন মূলতন যৌগিক উৎপাদন করা সম্ভব হয় না। যেমন—মিথেন ↑, CH_4 , হলো একটি শ্রাচুরেটেড কম্পাউণ্ড, বা সম্পৃক্ত যৌগিক, কিন্তু ইথিলিন ↑, C_2H_4 , শ্রাচুরেটেড নয়; এর সঙ্গে ক্লোরিন যুক্ত হয়ে ‘ইথিলিন ডাইক্লোরাইড’, $C_2H_4Cl_2$, (ডাচ্. ফুইড ↑) তৈরি হয়ে থাকে।

শ্রাকারোমাইসিস — যে-সব দ্রৈ ↑ চিনির জলীয় দ্রবকে গাঁজিয়ে আলকোহলে ↑ পরিণত করে।

শ্রাচুরেটেড সল্যুসন — সম্পৃক্ত দ্রব। নির্দিষ্ট উষ্ণতায় নির্দিষ্ট পরিমাণ তরল দ্রাবক পদার্থে সর্বোচ্চ পরিমাণ

দ্রাব্য পদার্থ দ্রবীভূত থাকলে ওই দ্রবকে বলে সম্পৃক্ত দ্রব, বা স্যাচুরেটেড সলুশন ↑। এরূপ অবস্থায় সাধারণতঃ আরও দ্রাব্য পদার্থ (সলিউট ↑) ওই দ্রবে মেশালে আর তা দ্রবীভূত হয় না (সুপারস্যাচুরেশন ↑)। অবশ্য উষ্ণতা কমালে সলিউট পৃথক হয়ে পড়ে; আর উষ্ণতা বাড়ালে আরও সলিউট দ্রবীভূত হয়। নির্দিষ্ট পরিমাণ সলুভেন্টের মধ্যে সর্বাধিক পরিমাণ সলিউটের দ্রবীভূত থাকার অবস্থা, অর্থাৎ 'সলুশনের স্যাচুরেশন', বা সম্পৃক্ততা প্রধানতঃ তার উষ্ণতার উপরই নির্ভর করে।

আটোলাইট — উপগ্রহ; যে সব জ্যোতিষ্ক নিজ কক্ষপথে অপর কোন জ্যোতিষ্কের (গ্রহের) চার দিকে পরিভ্রমণ করে; যেমন—চন্দ্র পৃথিবীর আটোলাইট, বা উপগ্রহ। জুপিটার ↑, মারস ↑ প্রভৃতি অধিকাংশ গ্রহেরই বিভিন্ন সংখ্যক আটোলাইট আছে।

আণু — বালি, বালুকা; রাসায়নিক হিসেবে অবিভক্ত সিলিকা ↑, SiO_2 , অর্থাৎ 'সিলিকন ডাইঅক্সাইড'।

আনটোনিন — উদ্ভিজ্জ একটা জৈব রাসায়নিক উপকার (অ্যালকালয়েড ↑) পদার্থ; ঔষধ হিসেবে সামান্য পরিমাণ ব্যবহারে অল্পে উৎপন্ন বিভিন্ন প্রকার কৃমি বিনষ্ট হয়। সূত্রবৎ ও গোলাকার কৃমি সব এতে মরে; কিন্তু চ্যাপ্টা ফিতে-কৃমি এতে

অবশ্য মরে না। মাত্রাধিক্যে বিষক্রিয়া ঘটে (ভার্মিফিউজ ↑)।

আপোনিকিকেশন — সা বা ন তৈরির রাসায়নিক প্রক্রিয়া। অ্যালকালির ↑ বিক্রিয়ায় জাস্তব চর্বি, বা উদ্ভিজ্জ তৈল থেকে উৎপন্ন হয় বিভিন্ন ফ্যাটি অ্যাসিড এস্টার ↑। এই শ্রেণীর এস্টারগুলোর এক বকর হাইড্রোলিসিস ↑ প্রক্রিয়াকে বলে আপোনিকিকেশন; যার ফলে সাবান তৈরি হয়। সাধারণতঃ সোপ ↑, বা সাবানকে বিভিন্ন ফ্যাটি অ্যাসিডের সোডিয়াম বা পটাসিয়াম সল্টের সংমিশ্রণ বলা যেতে পারে।

আটার্ণ — শনি গ্রহ। সূর্য থেকে এর দূরত্ব মোটামুটি ৪৪ কোটি ৬০ লক্ষ মাইল; বৃহস্পতি (জুপিটার ↑) ও ইউরেনাস ↑ গ্রহদ্বয়ের মধ্যবর্তী একটা কক্ষপথে এটা সূর্যকে প্রদক্ষিণ করছে। এর সিডিরিয়াল ইয়ার ↑



পৃথিবীর হিসাবে প্রায় ২৯'৪৬ বছর, অর্থাৎ সূর্যকে এক বার প্রদক্ষিণ করতে শনি গ্রহের পৃথিবীর হিসেবে লাগে ২৯'৪৬ বছর। গ্রহটার ভর (মাস ↑) পৃথিবীর প্রায় ৯৫ গুণ অধিক; এর উপরিভাগের উষ্ণতা প্রায় -150° ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড। শনিগ্রহের ন'টা ছোট ছোট উপগ্রহ আছে; গ্রহটাকে বেঁধে ধরে একই

সমতলে আবার পর পর তিনটা বলয়ও দেখা যায়। মনে হয়, এই বলয়গুলো এর কোন কোন উপ-গ্রহের চূর্ণিত দেহাবশিষ্টে গঠিত হয়ে ওকে বেঁটন করে ঘুরছে।

শ্ৰাপ্রোকাইট — বিভিন্ন মৃত ও পচা জৈব পদার্থাদির উপরে ছত্রাক (ফাঙ্গাস ↑) জাতীয় যে-সব উদ্ভিদ জন্মায়। এক প্রকার ব্যাক্টেরিয়াও এরূপ শ্ৰাপ্রোকাইট শ্রেণীর ফাঙ্গাস জাতীয় সক্রিয় জৈব পদার্থ বিশেষ; এরা মৃত প্রাণী বা উদ্ভিদ-দেহ বিলিষ্ট করে পচিয়ে ফেলে। শ্ৰাপ্রোকাইটিক মানে গলিত ধ্বংসোদ্ভূ পদার্থে উৎপন্ন বিশেষ এক প্রকার জীবাণু। শ্ৰাপ্রো মানে পচনশীল।

শ্ৰাফায়ার — স্বভাবজাত এক রকম নীলবর্ণের স্বচ্ছ ফটিকাকার প্রস্তর বিশেষ। বাংলায় বলে নীলকান্ত মণি। রাসায়নিক হিসেবে পদার্থটা হলো কোরাণ্ডাম ↑, বা অ্যালুমিনা, Al_2O_3 ; সামান্য কিছু কোবাল্ট ↑ সংমিশ্রিত থাকায় প্রস্তরটা নীলবর্ণ দেখায়। হৃদৃশ মূল্যবান পাথর, অলঙ্কারাদিতে ব্যবহৃত হয়।

শ্ৰামারিয়াম — মৌলিক ধাতব পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন Sm, পারমাণবিক ওজন 150.43, পারমাণবিক সংখ্যা 62; রেয়ার আর্থ ↑ ধাতু-পোষ্টের অন্তর্গত। অত্যন্ত দুপ্রাপ্য। বোনাফাইটের ↑ সঙ্গে মিশ্রিত অবস্থায় কখন কখন অতি সামান্য পরিমাণে পাওয়া যায়।

শ্রাল অ্যামোনিয়াম — অ্যামোনিয়ামক্লোরাইড NH_4Cl ; বাংলায় একে বলে নিশাদল। ড্রাই সেল ↑, অথবা বাটারিতে ও অগ্নাগ্ন নানা কাজে ব্যবহৃত হয়।

শ্রালভোলাটাইল — অ্যামোনিয়াম বাইকার্বনেট (NH_4HCO_3), অ্যামোনিয়াম কার্বমেট, ($NH_4O.CO.NH_2$) এবং অ্যামোনিয়াম কার্বনেট, $(NH_4)_2CO_3$, এই তিন রকম সল্টের সংমিশ্রণে উৎপন্ন পদার্থ। সাধারণত: একে এক কথায় ‘অ্যামোনিয়াম কার্বনেট’, বা ‘আমন-কার্ব’ বলে। অবসাদ ও দুর্বলতায় একটা সাধারণ উত্তেজক ঔষধরূপে ব্যবহৃত হয়। উদ্বায়ী পদার্থ, তীব্র ঝাঁজ বিশিষ্ট; যদি, মাথাধরা প্রভৃতির জগ্গে লোকে এর গন্ধ সোঁকে, বা জলে দিয়ে পান করে। আবার কেবল অ্যামোনিয়াম কার্বনেট, লেবুর রস ও অ্যালকোহল ↑ মিশিয়েও এরূপ এক রকম উত্তেজক পানীয় তৈরি করা যেতে পারে।

শ্রালিনোমিটার — লবণাক্ত জলে দ্রবীভূত লবণের পরিমাণ নির্দেশক এক রকম হাইড্রোমিটার ↑। দ্রবের ঘনত্ব নিরূপণ করবার জগ্গে যন্ত্রের গায়ে লবণ ও জলের শতকরা হিসেবে স্কেলের দাগ কাটা থাকে। দ্রবে ডুবিয়ে এরূপ হাইড্রোমিটারের স্কেল থেকে সোজাসুজি দ্রবীভূত লবণের পরিমাণ জানা যায়।

স্নায়ু — ধাতু-মল; খনিজ ধাতব পদার্থ থেকে ধাতু নিষ্কাশনের প্রক্রিয়ায় ময়লা ও বিভিন্ন সংমিশ্রিত পদার্থের যে গাদ বেরায় (বেসিক-স্নায়ু ↑)। সাধারণতঃ গলিত ধাতুর উপরে এই গাদ বা স্নায়ু ভেসে ওঠে।

স্নেক্‌ড লাইম — ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড ↑, $\text{Ca}(\text{OH})_2$ । কুইক লাইমের ↑ (CaO) সঙ্গে জলের রাসায়নিক ক্রিয়ায় উৎপন্ন পদার্থ; এই বিক্রিয়ায় তাপ উৎপন্ন হয়ে থাকে (এক্সোথার্মিক ↑)। সাধারণ জলীয় চূর্ণ (লাইম ↑)।

স্নাইড রুল — গাণিতিক গণনাদির জগ্রে ব্যবহৃত এক রকম যন্ত্র বিশেষ। মোটামুটি এতে এক খানা স্কেল বা রুলারের উপরে আর এক খানা রুলার এমনভাবে সংবদ্ধ থাকে যাতে উপরের রুলারখানা নিচের রুলারের উপরে ধীরে ধীরে সরিয়ে নেওয়া যায়। বিশেষ এক রকম (লগারিদম ↑) স্কেলে উভয় রুলারে অঙ্করূপ দাগ কাটা থাকে। দুই স্কেলের দাগ-সংখ্যা যোগ-বিয়োগ করে বিশেষ নিয়মের হিসাব-তালিকা (লগারিদম টেবল) অনুসারে গুণ ও ভাগের কাজ এর সাহায্যে অতি সহজে সম্পন্ন করা যেতে পারে।

স্নালমোনেলা — এক শ্রেণীর বিশেষ ব্যাক্টেরিয়া ↑; এই জাতীয় রোগ-জীবাণুর সংক্রমণেই টাইফয়েড ↑ ও প্যারা-টাইফয়েড ↑ জর হয়।

স্নানিভা — মুখের লাল; দাঁতের নিচের মাড়ির প্রান্তে কানের নিম্ন-ভাগে অবস্থিত ‘প্যারোটিড গ্ল্যান্ড’ ↑ থেকে যে তরল পদার্থ নির্গত হয়। খাদ্য গ্রহণের সময় এই লাল-রসের ক্ষরণ সমধিক বৃদ্ধি পায় এবং ভুক্ত খাদ্যকে স্থপাচ্য করে তোলে।

স্পাইন — মেরুদণ্ড, বা শিরদাঁড়া।

স্পাইনাল কর্ড — মেরু বজ্জু, মেরুদণ্ডের হাড়গুলির মধ্যবর্তী স্নায়ু-বজ্জুর গুচ্ছ। এর ভিতর দিয়েই দেহের খাবতীয় স্নায়ুজাল মস্তিষ্কে গেছে; দেহের সব অনুভূতি, সাড়া ও স্বয়ং-ক্রিয় কর্মপ্রেরণা এর মাধ্যমেই কার্যকরী হয়। **স্পাইনাল অ্যানেন্‌সেরিয়া** — মেরুদণ্ডের পাশে ঔষধ ইনজেকশন করে দেহের নিঃশ্বাস অবশ ও অনুভূতিহীন করে ফেল।

স্পার্ক কয়েল — ইগাক্সন কলে ↑।

স্পার্কিং প্লাগ — ইন্টারগাল কন্ডাক্সন ইঞ্জিনে ↑ তড়িৎক্ষরণের জগ্রে যে যান্ত্রিক ব্যবস্থা থাকে। ইঞ্জিনের সিলিণ্ডারের মধ্যে পেটলের ↑ বাষ্প ও বাতাসের সংমিশ্রণের ভিতরে এর সাহায্যে প্রয়োজনের সময়ে মুহূর্ত মধ্যে বৈদ্যুতিক ক্ষরণ ও অগ্নিক্ষুল্লক সৃষ্টি করা সম্ভব হয়ে থাকে।

স্পার্মাসি — মোয়ের মত এক রকম সাদা জৈব পদার্থ; তিমি মাছের চর্বি থেকে পাওয়া যায়। এর গলনাংক 40° থেকে 50° সেন্টিগ্রেড মাত্র। ক্রিম, পোমেড প্রভৃতি প্রসাধন দ্রব্যে

ও গায়ে-মাথা সাবান তৈরির কাজে জিনিসটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

স্পার্ম — শুক্রকীট; পুরুষের প্রজনন-কোষ। বিভিন্ন জীবের অতি-সূক্ষ্ম এই স্পার্ম বা জীব-কোষগুলি বিভিন্ন গঠন ও আকার-আকৃতি বিশিষ্ট হয়ে থাকে। মাইক্রোস্কোপের



মাথুষের স্পার্ম, বা শুক্রকীট ভিতর দিয়ে দেখলে এদের চেহারা পার্থক্য পরিষ্কার লক্ষ্য করা যায়। এদের আবার কখন কখন স্পার্মাটোজোয়া-ও বলে।

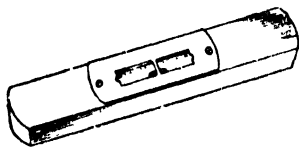
স্পিজেল — লোহা, ম্যাঙ্গানিজ ও কার্বনের এক রকম সংকর ধাতু। বিসমারপ্রোসেসে ইস্পাত (ফিল) তৈরি করবার প্রক্রিয়ায় প্রয়োজনীয় পরিমাণে এই স্পিজেল মেশান হয়।

স্পিরিট অব সল্ট—হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড (HCl)। সাধারণ খাণ্ড-লবণ (NaCl) থেকে পাওয়া যায় বলে অ্যাসিডটা কখন কখন এই নামে অভিহিত হয়।

স্পিরিট অব ওয়াইন — ইথাইল অ্যালকোহল।

স্পিন্থারিস্কোপ—যে বিশেষ যন্ত্রের সাহায্যে জিঙ্ক-সালফাইড মিশ্রিত রং-এর আন্তরকের উপরে অতি সূক্ষ্ম রেডিয়াম কণিকাগুলিকে অতি-ভাষব সমুজ্জল বিন্দুবৎ দেখা যায়। (লুমিনাস পেইন্ট)।

স্পিরিট লেভেল — একটা সাধারণ যন্ত্র, যার সাহায্যে কোন স্থানের অনুভূম সমতলতা পরীক্ষা করা হয়। একটা ছোট বদ্ধমুখ কাঁচনলের মধ্যে



স্পিরিট লেভেল

কোন তরল পদার্থ, সাধারণতঃ স্পিরিট (অ্যালকোহল) পুরে তার মধ্যে সামান্য বাতাসের একটা ফুদ বদ্বদ রাখা হয়। এটাকে সমতল একটা কাঠের ফ্রেমের মাঝখানে এটে স্পিরিট-লেভেল তৈরি হয়। কাঁচ-নলটার ঠিক মাঝখানে একটা দাগ কাটা থাকে। ফ্রেমটা সমতল স্থানে রাখলে কাঁচনলের বদ্বদটা ওই দাগের সঙ্গে মিলে যায়; আর অসমতল হলে এক দিকে সরে গিয়ে স্থানের অসম-তলতা নির্দেশ করে।

স্পেকুলাম মেটাল — এক রকম সংকর-ধাতু; দুই ভাগ তামা ও এক ভাগ টিন মিশিয়ে এটা তৈরি হয়। মাইক্রোস্কোপ, এপিভায়স্কোপ, সিনেম-যন্ত্র প্রভৃতিতে আলোকবিশ্মির বধাবধ প্রতিফলনের উত্তে নিমিত্ত প্রতিফলক দর্পণাদি সাধারণতঃ এ দিয়ে তৈরি হয়ে থাকে।

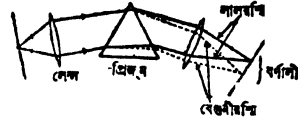
স্পুটনিক — পৃথিবীর কৃত্রিম উপ-গ্রহের রাশিয়ান নাম। মহাশুল্ক

বৈজ্ঞানিক তথ্যাদি নিরূপণের জন্তে 1957 সালের 4 অক্টোবর, রাশিয়া প্রথম মহাকাশনির্মিত কৃত্রিম চাঁদ (প্রথম স্পুটনিক) রকেটের ↑ সাহায্যে মহা-শূণ্ণে উৎক্ষেপণ করে। এটা ওজন ছিল 184 পাউণ্ড ; প্রতি 90 মিনিটে এ-চাঁদ পৃথিবী পরিক্রমা করেছে। রাশিয়ার দ্বিতীয় স্পুটনিক উৎক্ষিপ্ত হয় 1957 সালের 3, নভেম্বর ; এর ওজন ছিল 1120 পাউণ্ড। এর মধ্যে প্রথম শূণ্ণচারী জীব 'লাইকা' নামক কুকুরটি ছিল ; এটা পৃথিবী পরিক্রমা করতে করতে 14, এপ্রিল, 1958 তারিখ ধ্বংস হয়ে যায়। রেডিও ↑ মাধ্যমে স্বয়ংক্রিয় যন্ত্রের সাহায্যে মহাশূণ্ণের হালচাল সম্বন্ধে তথ্যাদি এ-নব স্পুটনিক থেকে পৃথিবীতে প্রেরিত হয়েছে। তার পরে রাশিয়া ও আমেরিকা উভয় দেশেই ক্রমাগত এর উন্নততর প্রচেষ্টা চলছে।

স্পুটাম — থুং, কাশি ও প্লেয়া ; মুখ ও গলা থেকে যে অর্ধ-তরল পদার্থাদি নিঃসরিত হয়।

স্পেক্ট্রাম — বর্ণালি ; সাধারণ আলোক-রশ্মি কোন প্রিজম ↑, বা ডিফ্রাক্সন-গ্রেটিং-এর ↑ ভিতর দিয়ে প্রতিসরিত হয়ে যে বিভিন্ন বর্ণচ্ছটা ফুটিয়ে তোলে। এই বর্ণালির দৃশ্য অংশের এক দিকে লাল ও অপর দিকে বেগুনী রং দেখা যায় ; মাঝে থাকে পর-পর মোটামুটি অগ্নি পাঁচটা বর্ণের সমাবেশ। সাধা আলোক-

রশ্মি এভাবে তার সংগঠক বিভিন্ন বর্ণের আলোক-রশ্মিতে বিভক্ত হয়ে এই স্পেক্ট্রাম, অর্থাৎ বর্ণালির সৃষ্টি করে। আলোক-রশ্মি মাঝেই তড়িৎ-



স্পেক্ট্রাম বা বর্ণালী

চুম্বকীয় তরঙ্গ-প্রবাহের (ইলেক্ট্রো-ম্যাগনেটিক ওয়েভস্ ↑) ফলে উৎপন্ন হয়ে থাকে (লাইট ↑)। বর্ণহীন সাধারণ আলোকের তরঙ্গমালা বিভিন্ন দৈর্ঘ্য ও স্পন্দনবিশিষ্ট তড়িৎ চুম্বকীয় বিভিন্ন তরঙ্গের (বর্ণের) সমবায়ে গঠিত ; প্রিজম ↑ অথবা 'ডিফ্রাক্সন গ্রেটিং'-এর ↑ মধ্য দিয়ে প্রতিসরণের ফলে তার ওই সংগঠক তরঙ্গগুলো বিচ্ছিন্ন হয়ে বিভিন্ন দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট তরঙ্গগুলো নির্দিষ্ট কোণে বৈকে বর্ণালির পৃথক পৃথক বিভিন্ন বর্ণে প্রকাশ পায়।

মূল আলোক-রশ্মির তারতম্য অনুসারে বিভিন্ন রকম বর্ণালির সৃষ্টি হয়ে থাকে। ইলেক্ট্রিক ল্যাম্পের প্রদীপ্ত ফিলামেন্ট. বা এরূপ কোন অতু্যন্তপ্ত ভাঙ্গর পদার্থ থেকে বিকিরিত আলোক-রশ্মির বর্ণালিতে পর্যায়ক্রমিকভাবে মোটামুটি সাতটা বর্ণ (স্পেক্ট্রাম-কালার ↑) ফুটে ওঠে; অবশ্য নানা রকম মিশ্র বর্ণাভাও তার মধ্যে দেখা যায়। এরূপ বর্ণালিকে

বলা হয় কন্টিনিউয়াস স্পেক্ট্রাম, বা 'ধারা-বর্ণালি'। কোন প্রদীপ্ত গ্যাস, বা বাষ্প থেকে যে বিশেষ আলোকরশ্মি বেরায় তার বর্ণালিতে সব বর্ণ থাকে না; কয়েকটা মাত্র বর্ণের রেখা দেখা যায়, মাঝে মাঝে থাকে বর্ণহীন ব্যবধান; একে বলে লাইন স্পেক্ট্রাম, অথবা 'রেখা-বর্ণালি'। কোন কোন গ্যাসের ক্ষেত্রে ওই বর্ণ-রেখাগুলোকে চওড়া কিতার মত দেখায়, মাঝে মাঝে থাকে বর্ণহীন; একে বলে ব্যাণ্ড স্পেক্ট্রাম, অথবা 'ফিতে-বর্ণালি'। এরূপ নানা রকম বর্ণালি সৃষ্টির মূল কারণ হলো এই যে, সাদা আলোক-রশ্মি বিভিন্ন গ্যাস বা সল্যুসনের উপর দিয়ে অতিক্রম করবার সময়ে তার কোন কোন সংগঠক তরঙ্গ (বর্ণ) ওই গ্যাস, বা সল্যুসনে শোষিত হয় এবং স্পেক্ট্রামে সেই বর্ণ বা তরঙ্গের স্থানে বর্ণহীন ব্যবধানের সৃষ্টি করে। একত্রে এ-সব বর্ণালিকে বলা হয় 'আবজর্পন স্পেক্ট্রাম,' বা 'শোষণ-বর্ণালি'।

স্পেক্ট্রোগ্রাফ — যে যন্ত্রের সাহায্যে বর্ণালির আলোকচিত্র, বা ফটোগ্রাফ তোলা হয়। আবার, এভাবে গৃহীত আলোক-চিত্রকেও অনেক সময় স্পেক্ট্রোগ্রাফ বলা হয়ে থাকে।

স্পেক্ট্রাম অ্যানালিসিস — বর্ণালি বা স্পেক্ট্রামের বিভিন্ন বর্ণের অবস্থান, আয়তন, উজ্জ্বল প্রভৃতি পর্যবেক্ষণ

করে বিভিন্ন পদার্থের রাসায়নিক গঠন ও উপাদান বিশ্লেষণ করবার প্রক্রিয়া। কোন বিশেষ পদার্থ থেকে বিকিরিত, বা কোন মাধ্যম পদার্থে পরিচালিত আলোক-রশ্মির বর্ণালিতে যে বিভিন্ন রূপ বর্ণরেখা উদ্ভাসিত হয় তার বিস্তৃতি ও গঠন সর্বদা স্থানিদ্ধ থাকে। একত্রে বিভিন্ন ব্যবস্থায় স্পেক্ট্রামিটার ↑ প্রভৃতি যন্ত্রের সাহায্যে বর্ণালির বিশ্লেষণ করে আলোক-উৎসের বা মাধ্যম পদার্থের গঠন, উপাদান, ধর্ম প্রভৃতি কোশলে স্থির করা যেতে পারে। (মাস্-স্পেক্ট্রাম ↑)।

স্পেক্ট্রাম কালার—বর্ণহীন, বা সাদা আলোকরশ্মির ধারা-বর্ণালিতে (কন্টিনিউয়াস স্পেক্ট্রাম ↑) মোটামুটি যে সাতটা বর্ণ দেখা যায়। তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের নিম্নক্রম অনুসারে ওই বর্ণগুলো যথাক্রমে লাল, কমলা, হলুদে, সবুজ, নীল, গাঢ়নীল, বেগুনী—এভাবে সাজান থাকে। এই হলো স্পেক্ট্রামের দৃশ্য অংশ। প্রকৃতপক্ষে বর্ণ অসংখ্য; সুস্পষ্টভাবে ওই সাতটা বর্ণ মাত্র দেখা যায়। এ ছাড়া বিভিন্ন বর্ণের সংমিশ্রণে বিভিন্ন বর্ণাতা সৃষ্টি হয়ে থাকে। লালবর্ণের পরবর্তী দীর্ঘতর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের রশ্মিকে বলে ইনফ্রারেড রে ↑ (অবলোহিত রশ্মি); আর বেগুনী রশ্মির চেয়ে ক্ষুদ্রতর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের রশ্মিকে বলে আলট্রা-ভায়োলেট ↑ (অতি-বেগুনী) রে। দৃশ্য বর্ণালির বহির্হ এই দুই অংশই আমাদের চোখে অদৃশ্য থেকে যায়।

স্পেক্টোস্কোপ—যে-যন্ত্রের সাহায্যে স্পেক্ট্রাম ↑, বা বর্ণালির বিভিন্ন দৃশ্য বর্ণরেখার পারস্পরিক অবস্থান, ঔজ্জ্বল্য প্রভৃতি সঠিকভাবে পর্যবেক্ষণ করা সম্ভব হয়ে থাকে।

স্পেক্ট্রোমিটার—যে-যন্ত্রের সাহায্যে স্পেক্ট্রামের ↑ বিভিন্ন বর্ণ-সমাবেশের আকার, বিস্তৃতি, ঔজ্জ্বল্য প্রভৃতি মেপে মূল আলোক-রশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য ও মাধ্যম পদার্থের গঠন-বৈশিষ্ট্যাদি বিশ্লেষণ করা সম্ভব হয় (স্পেক্ট্রাম-অ্যানালিসিস ↑)।

স্পেসিফিক — নির্দিষ্ট কোন রোগ নিরাময়ের বিশেষ ঔষধ; যেমন—কুইনিন ম্যালেরিয়ার স্পেসিফিক। আবার উদ্ভিদ ও প্রাণিদেহের জৈব-কোষগুলির মধ্যে বিশেষ এক শ্রেণীর কোষ বর্ণ-রঞ্জিত করবার জন্মে যে সব পদার্থ ব্যবহৃত হয় তাদেরও কখন কখন স্পেসিফিক বলে; জীববিজ্ঞানের পরীক্ষাদিতে এর দরকার হয়।

স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি — আপেক্ষিক গুরুত্ব; কোন পদার্থের গুরুত্ব অর্থাৎ ওজন সম-আয়তন জলের ওজনের সঙ্গে তুলনামূলকভাবে স্থির করে যে আত্মপাতিক সংখ্যা পাওয়া যায়। সোনার স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি 19'3; এতে বুঝতে হবে, যে-কোন আয়তনের খানিকটা সোনা সমান আয়তনের জলের চেয়ে 19'3 গুণ বেশি ভারী। 4°সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় জলের গুরুত্ব, বা ওজন হয় সব চেয়ে

বেশি; এজন্মে সর্বদা 4° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতাবিশিষ্ট জলের তুলনায় পদার্থের আপেক্ষিক গুরুত্ব স্থির করা হয়। মনে রাখতে হবে, আপেক্ষিক গুরুত্ব অর্থাৎ 'স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি' কেবল একটা সূচক সংখ্যা মাত্র। পক্ষান্তরে কোন পদার্থের এক ঘন সেন্টিমিটার ↑ আয়তনের ওজন যত গ্রাম তাকে বলে পদার্থটার ডেন্সিটি ↑।

স্পেসিফিক হিট — পদার্থের বিশেষ তাপশক্তি। 'হিট, স্পেসিফিক' ↑।

স্পেণ্টার — অবিষুদ্ধ জিক ↑, বা দস্তার ব্যবহারিক নাম; যেরূপ দস্তা সাধারণতঃ বাজারে কিনতে পাওয়া যায় এবং গ্যালাভ্যানাইজিং-এর ↑ কাজে সচরাচর ব্যবহৃত হয়। এর মধ্যে সীসা (লেড ↑) প্রভৃতি ধাতু কিছু কিছু মিশ্রিত থাকে; বিষুদ্ধ দস্তা প্রায় 97% থাকে।

স্পোর — প্রজনন-কণিকা। শৈবাল, ছত্রাক (ফার্ম ↑) প্রভৃতি নিম্নপথ্যের কোন-কোন উদ্ভিদ, বা অতি সরল গঠনের ক্ষুদ্র জীব-দেহ থেকে বিমুক্ত প্রজনন-কোষ। এগুলিই ক্রমে অল্পরূপ পথ্যের নূতন উদ্ভিদ বা প্রাণীতে পরিণত হয়। এদের স্পোর সৃষ্টি হয় অসংক্রিয়ভাবে; স্ত্রী-পুরুষের মিলনের প্রয়োজন হয় না এবং উদ্ভিদ-বীজের মত এদের মধ্যে কোন ভ্রূণও (এমব্রায়ো ↑) থাকে না।

স্পোরোজেনিসিস — শৈবালাদি কোন-কোন নিম্নপথ্যের উদ্ভিদ বা

প্রাণিদেহে স্পোর ↑, অর্থাৎ প্রজনন-কণিকার উদ্ভব-প্রক্রিয়া। আর স্পোরোজোয়াইটস হলো এক শ্রেণীর অতিসূক্ষ্ম সূত্রবৎ আণু-বীক্ষণিক পরজীবী জীবাণু (প্যারা-সাইট ↑); যেমন, মশার দংশনে মাহুঘের রক্তে ম্যালেরিয়ার জীবাণু প্রবেশ করে এবং তারা স্পোরের সাহায্যে বংশ বৃদ্ধি করে চলে।

স্প্যাটিক প্যারামেজিয়া — বিশেষ এক প্রকার পক্ষাঘাত (প্যারালিসিস ↑) রোগ; মস্তিষ্কে আঘাত-জনিত বিকলতায় এ রোগ হয়ে থাকে। এতে অঙ্গপ্রত্যঙ্গের নিয়ন্ত্রণ-ক্ষমতা লোপ পায় এবং মাংসপেশী সব শক্ত হয়ে পড়ে; আর মাঝে মাঝে বিভিন্ন অঙ্গের কম্পন ও থিচুনী দেখা দেয়। স্প্যাটিক কথাটার মানে দেহের থিচুনী বা স্প্যাজম সম্পর্কীয়। অনিয়মিতভাবে মাংস-পেশীর সংকোচনজনিত থিচুনিকে বলে স্প্যাজম।

স্পিন — প্রীহা, দেহাভ্যন্তরস্থ একটা যন্ত্রাংশ; এটা থাকে বক্ষের নিরাংশে, নিচে কিডনি ↑ ও উপরে লাংস ↑, এদের মাঝে অবস্থিত। হৃৎপিণ্ড থেকে এর মধ্যে রক্ত যাওয়া-আসা করে এবং নতুন রক্তকোষ তৈরি হয়। ম্যালেরিয়া রোগে প্রীহায় রক্ত জমে ও আকারে বর্ধিত হয় এবং দেহ রক্তহীন করে ফেলে

হটেনটট — দক্ষিণ-পশ্চিম আফ্রিকার এক আদিম মানব গোষ্ঠি। অধুনা এদের মধ্যে বাণ্টু, বৃশমান, নাম-কোয়া প্রভৃতি বিভিন্ন উপজাতির সংমিশ্রণ ঘটেছে। পশুপালনই এদের প্রধান উপজীবিকা।

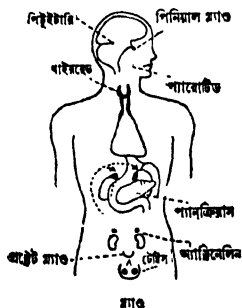
হার্টিকাল্চার — উদ্ভিদপালন-বিজ্ঞা; বিজ্ঞানসম্মত বিভিন্ন উপায়ে উদ্ভিদাদির রোপন, সংরক্ষণ, পরিপোষণ প্রভৃতি বিষয়ক তথ্যাদির বিজ্ঞা। শাকসব্জি, ফল, ফুল উৎপাদনের সৌধিন কৃষিবিজ্ঞা। বিভিন্ন উদ্ভিদের উপযোগী বিভিন্ন রাসায়নিক সার প্রয়োগ, আলোক ও উত্তাপ নিয়ন্ত্রণ প্রভৃতি চাষ-আবাদের বিভিন্ন প্রক্রিয়া এর অন্তর্গত। জলের মধ্যে (হাইড্রোপোনিক্স ↑), মাটি ছাড়া শূণ্ণে, বালির মধ্যে, একরূপ বিভিন্ন অবস্থায় ও বিভিন্ন কোণে উদ্ভিদাদি উৎপাদন ও পালনের প্রক্রিয়াও হার্টিকাল্চারের অন্তর্ভুক্ত।

হন' সিল্ভার — খনিজ অবিভক্ত সিল্ভার ক্লোরাইড, $AgCl$; এই খনিজ থেকেই অধিকাংশ রৌপ্য নিষ্কাশিত হয়ে থাকে। একে কখন কখন ক্লোরাইডাইট-ও বলা হয়।

হন' ব্লেন্ড — এক রকম ধাতব খনিজ প্রস্তর বিশেষ; প্রধানত: ক্যাল-সিয়াম ↑, ম্যাগ্নেসিয়াম ↑ ও আয়রনের সিলিকেট ↑ যৌগিকের সংমিশ্রণে গঠিত। দেখতে কালো, বা

সবুজ বর্ণের ফটিকাকার পদার্থ। অত্যধিক উত্তাপে বালি চূর্ণ ও ম্যাগনেসিয়ামের \uparrow রাসায়নিক মিলনের ফলে কৃত্রিম উপায়েও অল্পরূপ পদার্থ উৎপাদন করা যায়।

হরমোন — জীব-দেহের অভ্যন্তরস্থ বিভিন্ন অস্ত্রোত্রাবৌ (অ্যাণ্ডোক্রাইন \uparrow) গ্র্যাণ্ড থেকে নিঃসৃত বিভিন্ন জৈব রস; এগুলি সবই অতি জটিল গঠনের জৈব রাসায়নিক পদার্থ। দেহস্থলের বিভিন্ন অত্যাবশ্যক ক্রিয়া সম্পাদন ও নিয়ন্ত্রণের জগ্রে বিভিন্ন গ্র্যাণ্ড \uparrow থেকে এরূপ বিভিন্ন হরমোন, বা জৈব রস নিঃসৃত হয়ে থাকে।



হরমোন-নিঃসারী গ্র্যাণ্ড সমূহ দেহের বিভিন্ন প্রয়োজনে এই সব রস বর্ধাসময়ে নিঃসৃত হয়ে রক্তপ্রবাহে মিশে যায়। হঠাৎ কোনরূপ ভয় পেলে 'অ্যাড্রিনেলিন' হরমোন নিঃসৃত হয়; পিতুইটারি \uparrow হরমোন দেহের বৃদ্ধি নিয়ন্ত্রণ করে; বিশেষ এক রকম 'সেক্স' হরমোন নিঃসরণের ফলে পুরুষের দাঁড়ি-গোঁফ গজায়; আর ইন্সুলিন \uparrow

নামক হরমোন রক্তে শর্করার পরিমাণ ঠিক রাখে। এভাবে দেহের পুষ্টি, বৃদ্ধি ও সংরক্ষণ প্রভৃতি নানা কাজের জগ্রে আরও নানা রকম হরমোন দেহাভ্যন্তরে স্বতঃই নিঃসৃত হয়ে থাকে। এদের যে-কোন একটির অভাবে দেহের স্বাভাবিক জৈবক্রিয়া ও স্বাস্থ্য বজায় থাকে না।

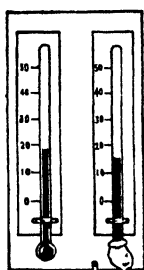
হর্স পাওয়ার — শক্তি পরিমাপের একটি একক বিশেষ; বাংলায় বলে অশ্ব-শক্তি। 550 পাউণ্ড \uparrow ওজনের কোন বস্তু এক সেকেন্ডে এক ফুট উচ্চে উত্তোলন করতে যে পরিমাণ শক্তি ব্যয়িত হয় তাকে বলে এক 'হর্স পাওয়ার'। এর পরিমাণ হলো 746 ওয়াট \uparrow , বা প্রায় $3/4$ কিলো-ওয়াট \uparrow । ডায়নামো, মোটর প্রভৃতি যন্ত্রের কর্ম-শক্তি এই 'হর্স পাওয়ার' এককে প্রকাশ করা হয়ে থাকে।

হাইগ্রোস্কোপিক — যে সব পদার্থ উন্মুক্ত থাকলে বায়ুর জলীয় বাষ্প টেনে নিয়ে আর্দ্র হয়ে ওঠে; যেমন, সোডিয়াম ক্লোরাইড \uparrow বা খাত্ত-লবণ, NaCl, কতকটা এরূপ। শুষ্ক চূর্ণ, অর্থাৎ কুইক লাইম \uparrow , (CaO), ক্যালসিয়াম ক্লোরাইড (CaCl₂) প্রভৃতি হাইগ্রোস্কোপিক পদার্থ।

হাইগ্রোস্কোপ — যে সব যন্ত্রক সাহায্যে বায়ুমণ্ডলের তুলনামূলক বা আত্মপাতিক আর্দ্রতার (রিলেটিভ হিউমিডিটি \uparrow) পরিমাণ প্রত্যক্ষ করা যায়, অর্থাৎ কোন স্থানের বায়ুতে

সংশ্লিষ্ট জলীয় বাষ্পের পরিমাণ চোখে দেখে জানা যেতে পারে; আর এর সাহায্যে বায়ুর আর্দ্রতার হ্রাসবৃদ্ধি নির্ধারণ করা যায়।

হাইগ্রোমিটার — বা যুম ও লেব হিউমিডিটি \uparrow , বা আর্দ্রতা পরিমাপক যন্ত্র; এরূপ যন্ত্রের সাহায্যে কোন স্থানের বায়ুতে কি পরিমাণ জলীয় বাষ্প মিশ্রিত রয়েছে তা স্থির করা যায়। সাধারণ হাইগ্রোমিটারে থাকে দুটা থার্মোমিটার \uparrow ; একটার পারদ-গোলক ভিজা কাপড়ে জড়ানো, অপরটার গোলক থাকে শুষ্ক (ওয়েট



ডাই অ্যাণ্ড ওয়েট
বাল্ব থার্মোমিটার

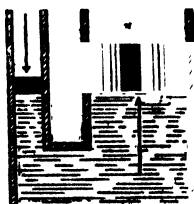
অ্যাণ্ড ড্রাই বাল্ব থার্মোমিটার)। বায়ুর আর্দ্রতা অনুযায়ী ভিজা কাপড় থেকে জল বাষ্পীভূত হয়ে ধীরে ধীরে উবে যায়; তার ফলে সংলগ্ন বায়ুর তাপ হ্রাস পায়; কাজেই ওই থার্মোমিটারে বায়ুর অপেক্ষাকৃত কম উষ্ণতা জ্ঞাপন করে; অপরটার স্বাভাবিক উষ্ণতাই ওঠে। এভাবে থার্মোমিটার দুটোতে পরিলক্ষিত উষ্ণতাসূচক ডিগ্রি-স্কেলের পার্থক্য থেকে নির্দিষ্ট তালিকা (হিউমিডিটি চার্ট) দেখে স্থানীয় বায়ুতে জলীয় বাষ্পের (আর্দ্রতার) শতকরা পরিমাণ সহজেই নির্ধারণ করা যায়।

হাইড্রক্সাইড — যে সব বৌগিক পদার্থ কোন ধাতব পরমাণুর সঙ্গে কোন হাইড্রক্সিল \uparrow র্যাডিক্যালে মিলনে গঠিত হয়। সাধারণত: কোন ধাতব অক্সাইডের সঙ্গে জলের রাসায়নিক সংযোগের ফলে হাইড্রক্সাইড বৌগিক উৎপন্ন হয়ে থাকে। জলের (H_2O) একটা হাইড্রোজেন-পরমাণু বিচ্যুত হলে যে হাইড্রক্সিল (OH) গ্রুপ জন্মায় তার সঙ্গে বিভিন্ন ধাতব পরমাণু, বা র্যাডিক্যাল সংযুক্ত হয়ে এই শ্রেণীর বৌগিকের উৎপত্তি ঘটে; যেমন $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$ । ক্যালসিয়াম হাইড্রক্সাইড, বা স্লেকড্‌ লাইম \uparrow । হাইড্রক্সাইড-গুলো সবই কার্যধর্মী। জলে দ্রবীভূত হলে হাইড্রক্সিল আয়ন \uparrow ও ধাতব আয়নে বিভক্ত হয়ে যায়; এজন্যেই অ্যাসিডের সঙ্গে হাইড্রক্সাইডের রাসায়নিক সংযোগে সহজেই বিভিন্ন সল্ট \uparrow উৎপন্ন হয়ে থাকে।

হাইড্রক্সিল গ্রুপ — একটা হাইড্রোজেন পরমাণু ও একটা অক্সিজেন পরমাণুর মিলনে যে র্যাডিক্যাল \uparrow গঠিত হয়। এই হাইড্রক্সিল গ্রুপ বা র্যাডিক্যাল (OH) রাসায়নিক প্রক্রিয়াটির সহজ ব্যাখ্যার জন্যে কল্পিত হয় মাত্র; এর পৃথক কোন অস্তিত্ব নেই। সাধারণত: হাইড্রক্সাইড শ্রেণীর বৌগিক পদার্থগুলো এর সংযোগেই উৎপন্ন হয়, এরূপ মনে করা হয়; যেমন — $NaOH$,

সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড, KOH
কপ্টিক পটাস, $\text{Cu}(\text{OH})_2$ কপার
হাইড্রক্সাইড ইত্যাদি।

হাইড্রলিক প্রেস — যে যন্ত্রের
সাহায্যে আবদ্ধ জলের চাপ বহুগুণ
পরিবৰ্ধিত করে সেই পরিবৰ্ধিত চাপ-
শক্তির প্রভাবে বিভিন্ন কাজ সম্পন্ন
করা যায়। তরল পদার্থের স্বাভাবিক
ধর্মাবলম্বী (প্যাস্কা-ল-এর) আবিষ্কার
পাঠ্রে বর্ণিত জলের যে কোন
স্থানে চাপ প্রয়োগ করলে তা সর্বত্র



তরল পদার্থের চাপ

সমশক্তি নিয়ে
ছড়িয়ে পড়ে,
এবং সেই
জলের উপরি-
ভাগের আয়-
তন অনুসারে
সে-শক্তি সম-
ষ্টিগত ভাবে

বেড়ে যায়। এভাবে ক্ষুদ্র একটা
পিস্টনের সাহায্যে অল্প জলে যে
সামান্য শক্তি প্রয়োগ করা হয় সেই
শক্তি সংযোগ-নলের জলের মাধ্যমে
পরিচালিত হয়ে বৃহত্তর পাত্রে
জলে প্রতি একক
আয়তনে সমান

শক্তিতে সঞ্চালিত
হয়ে যায়। এর
ফলে ওই বৃহত্তর
পাত্রের অভ্যন্তরস্থ
জলের উপরি-
ভাগের আয়তন অনুসারে পরিবৰ্ধিত



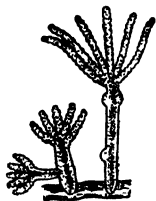
হাইড্রলিক প্রেস

শক্তিতে বড় পিস্টনের নিচে এক উর্ধ্ব
চাপ পড়ে। ছোট পিস্টনের এক বর্গ
ইঞ্চিতে এক পাউণ্ড শক্তি প্রয়োগ
করলে বড় পিস্টনের 50 বর্গ ইঞ্চিতে
50 পাউণ্ড শক্তি সঞ্চালিত হবে।
হাইড্রলিক ↑ প্রেসের এই কৌশলে
এক দিকে অল্প শক্তি প্রয়োগ করে
অপর দিকে অধিক কাজ পাওয়া
যায়। এর সাহায্যে ভারী মাল
উত্তোলন, তুলা, পাট প্রভৃতির বড়
বড় গাঁট বাঁধা প্রভৃতি নানা রকম
কাজ সহজে সম্পন্ন হয়ে থাকে।

হাইড্রলিক সিমেন্ট — বালি ও
সিমেন্টের ↑ যে সংমিশ্রণ পর্দাপ্ত
জলের সংযোগে অল্প সময়ে অত্যধিক
শক্ত হয়ে পড়ে। বিশেষ অল্পপাতে
(স্ট্যাণ্ডার্ড মিক্স ↑) বালি এবং
সিমেন্টের ↑ এরূপ সংমিশ্রণে জল
মিশিয়ে ইট জোড়া দেওয়া হয়।
একেই ‘হাইড্রলিক সিমেন্ট’ বলে;
যা পরে হাওয়ায় শক্ত হয়ে যায়।

হাইড্রা — ক্ষুদ্র নলাকৃতি স্তম্ভ জল-
জীব। শোঁয়া নিয়ে এগুলো লম্বায়
প্রায় আধ ইঞ্চি পর্যন্ত হতে পারে।
মুখের কাছে এদের 6 থেকে 8-টা
পর্বস্ত শোঁয়ার মত অঙ্গ থাকে, ওই
শোঁয়াগুলোর সাহায্যে ক্ষুদ্র কীটাদি
টেনে নিয়ে এরা মুখে পোরে।
হাইড্রার বৈশিষ্ট্য হলো এই যে, এদের
দেহাংশ স্থানে স্থানে বেড়ে গুটিকা
বিচ্ছিন্ন হয়ে এদের বংশবৃদ্ধি ঘটায়,
অর্থাৎ দেহের বিভিন্ন অংশে উপজাত

কুঁড়ির মত বর্ধিত ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র শিঙ
বিচ্ছাত হয়ে জলে ভেঙ্গে যায়, আর



হাইড্রা

হাইড্রার বংশ বৃদ্ধি
হাইড্রোজেন ↑ শ্রেণীর এ-সব জীব
সচরাচর মিঠা (লবণাক্ত নয় এমন)
জলেই জন্মে থাকে ।

হাইড্রাইড — হাইড্রোজেন-যুক্ত
বাইনারি ↑ কম্পাউণ্ডের সাধারণ
নাম । কোন কোন মৌলিক পদার্থের
সঙ্গে হাইড্রোজেন গ্যাসের রাসায়নিক
মিলনে একরূপ বৌগিক পদার্থ উৎপন্ন
হয়; যেমন—সোডিয়াম হাইড্রাইড,
 NaH । ক্যালসিয়াম হাইড্রাইড,
 CaH_2 ; এভাবে জনকে বলা যায়
অক্সিজেন হাইড্রাইড, H_2O , হাই-
ড্রোক্লোরিক অ্যাসিড যেন ক্লোরিনের
হাইড্রাইড, HCl , ইত্যাদি ।

হাইড্রেট — নির্দিষ্ট পরিমাণ জলের
রাসায়নিক সংযোগে ফটিকাকারে
গঠিত বৌগিক পদার্থ । প্রকৃত পক্ষে
যে-সব সল্টের ↑ মধ্যে ‘ওয়াটার অব
ক্লেফাইজেশন’ ↑ থাকে তাদেরই
সাধারণতঃ হাইড্রেট বলে ; একে
আবার **হাইড্রেটেড সল্ট**ও বলা
হয় । যেমন — কপার সালফেট

(ব্লু-ভিট্রিয়ল ↑) হলো $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; নীলবর্ণ ফটিকাকার
পদার্থ । উত্তপ্ত করলে এর জলীয়
ভাগ উবে চলে যায়, লাল পাউডার
পড়ে থাকে । একে বলে ‘অ্যানহাই-
ড্রাস’, বা ‘নির্জল’ কপার সালফেট ।

হাইড্রোকার্বন — হাইড্রোজেন ↑
ও কার্বনের রাসায়নিক সংযোগে
গঠিত বিভিন্ন বৌগিক পদার্থের
সাধারণ নাম ; যেমন — মিথেন,
 CH_4 , ইথেন, C_2H_6 প্রভৃতি ।
প্যারারফিন ↑ শ্রেণীর সকল পদার্থই
বিভিন্ন হাইড্রোকার্বনে গঠিত । আর
পেট্রল ↑, কেরোসিন প্রভৃতি খনিজ
তৈলগুলো প্রধানতঃ বিভিন্ন খনিজ
হাইড্রোকার্বনের সংমিশ্রণ মাত্র ।
হাইড্রোকার্বন কঠিন, তরল ও
বায়বীয় সব রকমেরই আছে ।

হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড —
হাইড্রোজেন ও ক্লোরিনের রাসায়নিক
মিলনে গঠিত অ্যাসিড । একে ক্লোরিন
‘হাইড্রাইড’ ↑, অথবা ‘হাইড্রোজেন
ক্লোরাইড’-ও (HCl) বলা যেতে
পারে । একে কখন কখন আবার
মিউরিয়েটিক ↑ অ্যাসিড, অথবা
‘স্পিরিট অব সল্ট’ও বলা হয় ।
বর্ণহীন ধূমায়মান তরল পদার্থ ;
ঘাতে লাগে তা পুড়ে করে যায় ।
অধিকাংশ ধাতুর সঙ্গে এর রাসায়নিক
ক্রিয়ায় ‘ধাতব ক্লোরাইড’ সল্ট উৎপন্ন
হয় এবং হাইড্রোজেন ↑ গ্যাস বিমুক্ত
হয়ে যায় । সাধারণ খাদ্য-লবণ, বা

সোডিয়াম ক্লোরাইডের (NaCl) উপর সাল্ফিউরিক (H₂SO₄) অ্যাসিডের রাসায়নিক ক্রিয়ায় অ্যাসিডটা উৎপন্ন হয়। হাইড্রোজেন ও ক্লোরিন ↑ গ্যাসের সরাসরি মিলনেও এর উৎপত্তি ঘটে। বিভিন্ন রাসায়নিক শিল্পে হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড যথেষ্ট ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

হাইড্রোগ্রাফি — সমুদ্রের তলদেশের মানচিত্র; বিভিন্ন স্থানে সমুদ্রের গভীরতা অনুযায়ী তলদেশের অসম-তলতা নির্দেশক একরূপ মানচিত্র সমুদ্রে জাহাজ চলাচলের সময়ে বিশেষভাবে প্রয়োজন হয়ে থাকে।

হাইড্রোজেন — মৌলিক গ্যাসীয় পদার্থ; সাংকেতিক চিহ্ন H; পারমাণবিক ওজন 1.008, পারমাণবিক সংখ্যা 1; বর্ণহীন, গন্ধহীন, দাহ্য গ্যাস। সবচেয়ে হালকা মৌলিক পদার্থ। হাইড্রোজেন গ্যাস জ্বালালে বায়ুর অক্সিজেনের ↑ সঙ্গে তার রাসায়নিক মিলনে সৃষ্টি হয় (H₂O) জল। এর প্রত্যেকটি অণু দুইটি পরমাণুর সংযোগে গঠিত; এজন্তে হাইড্রোজেন অণুকে H₂ লেখা হয়। এর প্রত্যেকটি পরমাণু আবার একটি প্রোটন ↑ ও একটি ইলেকট্রন ↑ কণিকার সমন্বয়ে গঠিত হয় (হেভি হাইড্রোজেন ↑)। অক্সি-হাইড্রোজেন ক্লেম ↑ উৎপাদনের জন্তে, রিডিউসিং এজেন্ট ↑ হিসেবে, কৃত্রিম উপায়ে অ্যামোনিয়া ↑ তৈরি এবং উদ্ভিদ

দ্বিত (হাইড্রোজেনেটেড অয়েল ↑) উৎপাদন প্রভৃতি বিভিন্ন রাসায়নিক শিল্পে হাইড্রোজেন গ্যাস বিশেষভাবে প্রয়োজন হয়ে থাকে।

হাইড্রোজেন আয়ন — হাইড্রোজেন পরমাণুর ধন-তড়িৎবিষ্ট আয়ন ↑, অর্থাৎ প্রোটন ↑ কণিকা। বিভিন্ন অ্যাসিডের জলীয় দ্রবের মধ্যে একরূপ তড়িৎবিষ্ট, অর্থাৎ আয়নায়িত হাইড্রোজেন-কণিকা বিমুক্ত হয়ে রাসায়নিক ক্রিয়ায় ধাতব স্টের ↑ উৎপত্তি ঘটায়। অ্যাসিডের রাসায়নিক সংযোগের শক্তি তার সংগঠক হাইড্রোজেনের একরূপ (ধন-তড়িৎবিষ্ট) আয়নায়িত অবস্থার উপরই নির্ভর করে। এজন্তে একে কখন কখন অ্যাসিডিক হাইড্রোজেনও বলা হয়।

হাইড্রোজেন আয়ন কন্সেন্ট্রেশন — রাসায়নিক বিক্রিয়ায় কোন অ্যাসিড বিশিষ্ট হলে তা থেকে হাইড্রোজেন আয়ন ↑ বিমুক্ত হয়; আর তা ধন-তড়িৎবিষ্ট (+H) হয়ে থাকে। এই হাইড্রোজেন আয়ন আবার অ্যালকালির ↑ যে 'OH' গ্রুপের সঙ্গে যুক্ত হয়, তা হলো ঋণ-তড়িৎবিষ্ট (-OH)। এদের মিলনে উৎপন্ন হয় জল (H₂O); যা +, বা - কিছুই নয়, তড়িৎহীন। যে কোন জলীয় দ্রবের মধ্যে তার অ্যাসিড ও অ্যালকালি ↑ উপাদানের অনুপাত পরীক্ষা করবার

জন্মে তার মধ্যে এরূপ হাইড্রোজেন-আয়নের হ্রাস-বৃদ্ধি নিরূপণ করা হয়। দ্রবটা অ্যানিডভাপন্ন হলে তার মধ্যে ধনাত্মক হাইড্রোজেন আয়নের আধিক্য ঘটবে, আর অ্যালক্যালি হলে বিপরীত হবে। সাধারণতঃ এক লিটার \uparrow সল্ভেণ্টের \uparrow মধ্যে এক গ্রাম অ্যাটম \uparrow সলিউট \uparrow দ্রবীভূত করলে উৎপন্ন তরল পদার্থে যে পরিমাণ হাইড্রোজেন আয়ন (+H) বিমুক্ত হয়, তাকেই বলে 'হাইড্রোজেন আয়ন কন্সেন্ট্রেশন'; সংক্ষেপে একে pH বলে উল্লেখ করা হয়। pH7 বললে স্বাভাবিক অবস্থা বুঝায়, অর্থাৎ (+H) ও (-OH) সমপরিমাণ আছে, যেমন আছে জলে। pH1 বললে বুঝতে হবে অত্যন্ত অ্যানিড-ভাপন্ন, অর্থাৎ দ্রবে যথেষ্ট +H বর্তমান। pH 13 বললে বুঝায় অত্যন্ত অ্যালক্যালি-ধর্মী, অর্থাৎ যথেষ্ট পরিমাণে (-OH) রয়েছে।

হাইড্রোজেন পারঅক্সাইড - হাইড্রোজেন \uparrow ও অক্সিজেন \uparrow গ্যাসের একটা বিশেষ যৌগিক, H_2O_2 ; ঘন তরল পদার্থ। সাধারণতঃ এর জলীয় দ্রবই বাজারে বিক্রয় হয়। জীবাণুরোধক ও বিরক্তক (ব্রিটিং \uparrow) পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে। জল হলো H_2O ; এর সঙ্গে একটা অতিরিক্ত অক্সিজেন-পরমাণুর মিলনে হয় H_2O_2 , অর্থাৎ হাইড্রোজেন পারঅক্সাইড। এই অতিরিক্ত

অক্সিজেন পরমাণুটি অস্থায়ী; হুতরাং উন্মুক্ত রাখলে এ থেকে সহজেই অতিরিক্ত অক্সিজেন বিমুক্ত হয়ে গিয়ে জলে (H_2O) পরিণত হয়। যে-সব স্থানে বাসপ্রাঙ্গণের জন্মে বায়ুতে অক্সিজেন গ্যাস সহজলভ্য হয় না, (যেমন—টর্পেডো, সাবমেরিন প্রভৃতিতে) সেখানে কখন কখন অক্সিজেনের উৎস-স্বরূপ এটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। (হাইপারল \uparrow)

হাইড্রোজেন ফসফাইড — ফসফরাস \uparrow ও হাইড্রোজেনের একটা বাইনারি কম্পাউণ্ড। একে সাধারণতঃ ফসফিন \uparrow (PH_3) বলা হয়।

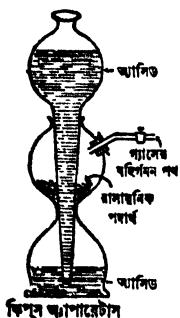
হাইড্রোজেন বম্ — হাইড্রোজেন পরমাণুর নিউক্লিয়ার ফিউশন \uparrow প্রক্রিয়ায় অতি প্রচণ্ড শক্তি উৎপাদক যে বোমা আবিষ্কৃত হয়েছে। একে এইচ-বম্ ও (H-bomb) বলা হয়। অ্যাটম-বোমায় \uparrow ইউরেনিয়াম, বা প্লুটোনিয়ামের কেন্দ্রীয় বিভাজনের (ফিশন \uparrow) ফলে শক্তির উদ্ভব হয়, বিফোরণ ঘটে। আর হাইড্রোজেন-বোমায় হাইড্রোজেনের কেন্দ্রীয় সংযোজনের (ফিউশন \uparrow) ফলে প্রচণ্ড শক্তি বিমুক্ত হয়, অধিকতর তত্তাবহ বিফোরণ ঘটে। অবশ্য সাধারণ হাইড্রোজেনে এই ফিউশন ঘটানো সম্ভব হয় না; হাইড্রোজেনের আইসোটোপ \uparrow ডয়টেরন \uparrow ও ট্রাইটিয়ামের (হেভি হাইড্রোজেন \uparrow) ফিউশন ঘটানো হয়ে থাকে। অ্যাটম-

বোমার (অ্যাটম বম ↑) বিস্ফোরণে উৎপন্ন প্রচণ্ড উত্তাপের সাহায্যে হাইড্রোজেনের ওই সব আইসোটোপের কেন্দ্রীয় সংযোজন ঘটালে তার বিস্ফোরণে এরূপ অসীম শক্তির উদ্ভব ঘটে। এর প্রচণ্ড বিস্ফোরণে হাইড্রোজেন গ্যাস হিলিয়াম ↑ গ্যাসে রূপান্তরিত হয়ে যায়।

হাইড্রোজেল — কোলয়ডাল ↑ পদার্থের ঘন জলীয় দ্রব, যা বিশেষ ঘনীভূত হয়ে জেলির মত কতকটা স্থিতিস্থাপক অবস্থা প্রাপ্ত হয়। অণু কথায় বলা যায়, কোন হাইড্রোসল ↑ ঘনীভূত হয়ে জেলির মত অবস্থায় এলে তাকেই বলে হাইড্রোজেল।

হাইড্রোজেন সালফাইড — বর্ণহীন বিষাক্ত গ্যাসীয় পদার্থ; পচা ডিমের দুর্গন্ধযুক্ত। একে সালফিউরেটেড হাইড্রোজেনও (H_2S) বলা হয়। যে কোন ধাতব সাল-

ফাইডের ↑ সঙ্গে যে কোন রকম মুহূ অ্যাসিডের বা সাধারণ নিক প্রক্রিয়ার ফলে এই গ্যাসীয় বৌগিক উৎপন্ন হয়ে থাকে। সাধারণতঃ কিপ্স অ্যাসি-



পারেটাস ↑ নামক বস্ত্রে সোডিয়াম সালফাইড ও মুহূ সালফিউরিক

অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় গ্যাসটা তৈরি হয়। রসায়নাগারে বিভিন্ন রাসায়নিক পরীক্ষার সহায়ক বিক্রিয়ক হিসেবে এর বিশেষ প্রয়োজন।

হাইড্রোজেনেসন অব অয়েল —

হাইড্রোজেন গ্যাসের প্রতিক্রিয়ার ফলে বিভিন্ন তরল উদ্ভিজ্জ তৈল ও জাতীয় চর্বি (লিকুইড ফ্যাটস অ্যাও অয়েলস) ঘনীভূত করবার প্রক্রিয়া। এই উপায়ে বিভিন্ন জৈব তরল তৈল ও চর্বিকে ঘূতের মত ঘনীভূত পদার্থে রূপান্তরিত করে 'বনস্পতি' শ্রেণীর কৃত্রিম ঘূত প্রস্তুত হয়ে থাকে। উদ্ভিজ্জ তেল ও চর্বিতে প্রচুর পরিমাণে ট্রায়োলিন ($C_{57}H_{104}O_6$) নামক তরল পদার্থ থাকে; হাইড্রোজেনের প্রভাবে ওই তরল ট্রায়োলিন ট্রাইটিয়ারিন ($C_{57}H_{110}O_6$) নামক কঠিন পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে যায়। এই প্রক্রিয়ায় তরল তেল কেবল ঘনীভূতই হয় না, তার স্বাভাবিক গন্ধও বিনষ্ট হয়ে যায়। সাধারণতঃ তরল তেল বা চর্বির মধ্যে নিকেল ↑ ধাতুর সূক্ষ্ম কণিকা মিশ্রিত করে উত্তপ্ত অবস্থায় তার মধ্যে হাইড্রোজেন গ্যাস প্রবেশ করানো হয়, এর ফলেই ওইরূপ সব পরিবর্তন ঘটে থাকে। নিকেল এই প্রক্রিয়ায় ক্যাটালিস্টের ↑ কাজ করে।

হাইড্রোজেনেসন অব কোল —

হাইড্রোজেন গ্যাসের প্রতিক্রিয়ার সাহায্যে কয়লা থেকে এক রকম

কৃত্রিম খনিজ তৈল (তরল হাইড্রো কার্বন ↑) প্রস্তুত করবার প্রণালী । সাধারণত: প্রায় 500° সেন্টিগ্রেড ↑ উষ্ণতায় ও প্রায় 250 গুণ বায়ু-মণ্ডলীয় চাপে (ব্যারোমিটার ↑) হাইড্রোজেন গ্যাসের মধ্যে কয়লার গুঁড়া উত্তপ্ত করা হয় । এর ফলে কয়লার কার্বনের সঙ্গে হাইড্রোজেনের রাসায়নিক সংযোগ ঘটে এবং বিভিন্ন তরল হাইড্রোকার্বনের মিশ্রণ উৎপন্ন হয় । এই তরল হাইড্রোকার্বন প্রায় স্বাভাবিক খনিজ তৈলের অনুরূপ হয়ে থাকে । এই প্রক্রিয়ায় আবার বিভিন্ন পদার্থ ক্যাটালিস্ট হিসাবেও ব্যবহৃত হয় । হাইড্রো-কার্বন তৈরির এই প্রক্রিয়া বার্জিয়াস প্রোসেস নামে খ্যাত ।

হাইড্রোজেন — এক শ্রেণীর ক্ষুদ্র জল-জীব, বা কীট; সাধারণত: মিঠা (লবণাক্ত নয়, এমন) জলেই এগুলো



হাইড্রোজেন

জন্মায়। হাই-ড্রো জো য়া শ্রেণীর মধ্যে হা ই ড্রা ↑ , ওবেলিয়া ↑ প্রভৃতি নানা

আকারের বিভিন্ন রকম জলজ জীবাণু আছে । শোঁয়া, বা অণু-প্রত্যক নিয়ে লম্বায় এর কোনটাই সাধারণত: আধ ইঞ্চির বেশি হয় না ।

হাইড্রোপোনিজ — বিভিন্ন উদ্ভিদের উপযোগী বিভিন্ন রাসায়নিক

সন্টের জলীয় দ্রবের মধ্যে উদ্ভিদ উৎপাদন সম্পর্কীয় বিজ্ঞান । মাটি নেই, শুধু জলেই গাছ জন্মায় ; আর তাতে ফল-ফুল হয় । ক্যালিফোর্নিয়া প্রভৃতি স্থানে এরূপ বৃহদাকার উদ্ভিদ উৎপাদন প্রতিষ্ঠান আছে ।

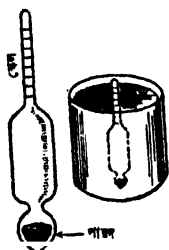
হাইড্রোপ্লেন — যে বিমানপোত জলে অবতরণ করতে পারে, এবং জল থেকেই আবার আকাশে উঠে যেতে পারে । এরূপ বিশেষ গঠনের এরোপ্লেন জলে ভাসতে ও আকাশে উড়তে পারার উপযোগী করেই নির্মিত হয়ে থাকে ।

হাইড্রোকোবিয়া — জ ল ত ক রোগ ; ইংরেজিতে এর অপর নাম 'গ্যাবিস' । হাইড্রো মানে জল, 'ফোবিয়া' ভয় ; এ-রোগে রোগী জল দেখে ভয় পায় । এর অর্থ হলো, তৃষ্ণায় জল পান করতে গেলে অসহ্য যন্ত্রণা হয়, রোগী দূরে সরে যায় । পাগ্‌লা শেয়াল-কুকুরে কামড়ালে মাংসের এ রোগ হয়ে থাকে ; কিন্তু শেয়াল বা কুকুরের মস্তিষ্ক ও মেরু-দণ্ডে ভাইরাস ↑ জাতীয় অতি সূক্ষ্ম জীবাণু জন্মে ; কামড়ালে তাদের মুখে লালার সঙ্গে ওই জীবাণু অগ্ন জীবের দেহে প্রবেশ করে । এর ফলে সেই দষ্ট জীবও কিন্তু হয়ে ওঠে, আর তার দেহের বাসগোষ্ঠী, বিশেষত: গল-নালী সংকুচিত হয়ে যায় । এ-অবস্থায় জল পানের চেষ্টা করলে, বা তীব্র আলোক চোখে

পড়লে রোগীর সর্বাঙ্গ কঁকরে যায়। এক সময় এটা একটা দূরারোগ্য ব্যাধি ছিল। বিজ্ঞানী পাশ্চর্য প্রবর্তিত ইঞ্জেক্সন প্রয়োগে অবশ্য আজকাল এ রোগ আরোগ্য হচ্ছে।

হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড — হাইড্রোজেন ও ক্লোরিন ↑ গ্যাসের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন হয় হাইড্রোজেন ক্লোরাইড। এই গ্যাসীয় হাইড্রোজেন ক্লোরাইডের (HF) জলীয় দ্রব হলো হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড। বর্ণহীন তরল পদার্থ; ধাতব পদার্থাদি যাতে লাগে তা-ই ক্ষয়ে গলে যায়। সাধারণতঃ কোন অ্যাসিডেই কাঁচ ক্ষয় হয় না; কিন্তু হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডে কাঁচ গলে যায়। এজগ্রে কাঁচের উপর নম্রা তুলতে, বা লেখার দাগ কাটতে এটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড কাঁচের বদলে গাটাপার্চা ↑ শিশিতে রাখা হয়।

হাইড্রোমিটার — যে যন্ত্রের সাহায্যে তরল পদার্থের ডেন্সিটি ↑, অথবা স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি ↑ মাপা যায়। সাধারণ হাইড্রোমিটার যন্ত্রে থাকে অপেক্ষাকৃত সৰু একটা কাঁচনল, যার কোলানো তলদেশের নিচে সংলগ্ন থাকে একটা



হাইড্রোমিটার

ছোট কাঁচগোলক। ওই গোলকটার মধ্যে সাধারণতঃ কিছু মার্কারি ↑ দিয়ে ভারী করা হয়। এর ফলে তরল পদার্থের মধ্যে যন্ত্রের নলটা উপরে খাড়াভাবে জেগে ভেসে থাকে। ওই কাঁচনলের গায়ে তরল পদার্থের ঘনত্ব-পরিমাপক স্কেলের দাগ কাটা থাকে। তরল পদার্থের ঘনত্ব যত বেশি হবে ওই নলটা স্বভাবতঃই তত বেশি উপরে ভেসে উঠবে (বয়েলি ↑)। স্কেলের দাগ দেখে এভাবে বিভিন্ন তরল পদার্থের ঘনত্ব বা ডেন্সিটি সহজেই নিরূপণ করা যেতে পারে। ল্যাক্টোমিটার ↑, স্যালিনোমিটার ↑ প্রভৃতি হলো এরূপ বিভিন্ন তরলের ডেন্সিটির স্কেলযুক্ত বিভিন্ন শ্রেণীর হাইড্রোমিটার মাত্র।

হাইড্রোলিথ — ক্যালসিয়াম হাইড্রাইডের (CaH_2) বিশেষ নাম; কঠিন পদার্থ। এর সঙ্গে জলের রাসায়নিক ক্রিয়ায় সহজেই হাইড্রোজেন গ্যাস উৎপন্ন হয়। এর রাসায়নিক ক্রিয়া এভাবে প্রকাশ করা যায়: $\text{CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ (স্লেকড লাইম ↑) + 2H_2 (হাইড্রোজেন)। প্রয়োজন অনুসারে দ্রুত হাইড্রোজেন গ্যাস উৎপাদনের জন্যে পদার্থটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে। ছেলোদের উড়ন্ত খেলনা-বেলুনে যে হাইড্রোজেন গ্যাস ভরতি করা হয় তা সাধারণতঃ হাইড্রোলিথের সঙ্গে জলের বিক্রিয়ার তৈরি হয়।

হাইড্রোলিসিস — জলের সংযোগে কোন যৌগিক পদার্থের রাসায়নিক বিশ্লেষণের প্রক্রিয়া; অবশ্য সঙ্গে সঙ্গে জলও বিস্ফিট হয়ে পড়ে। অবস্থাটা ঘটে এইরূপ : যৌগিক পদার্থটা যেন AB ; এখন $AB + H_2O = AOH + BH$; যুহু অ্যাসিড, বা বেসের \uparrow বিভিন্ন সল্ট জলে দ্রবীভূত করলে এই প্রক্রিয়ায় তা আংশিকভাবে বিস্ফিট হয়ে পড়ে; আর তার ফলে উৎপন্ন ঋণ-তড়িৎবিহীন হাইড্রক্সিল র্যাডিক্যাল \uparrow ($-OH$) বেসের ধন-তড়িৎবাহিত র্যাডিক্যালের সঙ্গে যুক্ত হয়। এস্টার \uparrow জাতীয় পদার্থের হাইড্রোলিসিসের ফলে অ্যালকো-হলও \uparrow অ্যাসিডে \uparrow রূপান্তরিত হয়ে যায়। সাবান তৈরির স্ত্রাপোনিকফিকেশন \uparrow প্রক্রিয়াও এক রকম হাইড্রোলিসিসের ব্যাপার।

হাইড্রোসল — যে-কোন কোলয়ডাল সল্যুশন \uparrow ; বিভিন্ন কোলয়ডাল \uparrow পদার্থের জলীয় দ্রব; যা আবার জেলির মত ঘন হলে তাকে বলে হাইড্রোজেল \uparrow ।

হাইড্রোস্ফিয়ার — পৃথিবীর জলীয় মণ্ডল। ভূ-পৃষ্ঠের সাগর, মহাসাগরের সুবিশাল জলরাশির পরিমণ্ডল।

হাইড্রোসায়েনিক অ্যাসিড — হাইড্রোজেন সায়েনাইড (HCN) ; বর্ণহীন ও মারাত্মক বিষাক্ত তরল পদার্থ। একে কখন কখন প্রুসিক অ্যাসিড-ও বলা হয়। এর তীব্র

বিষ-ক্রিয়ার ফলে কয়েক সেকেন্ডের মধ্যেই মানুষের মৃত্যু ঘটতে পারে।

হাইড্রোস্ট্যাটিক্স — বিশেষ অবস্থানে তরল পদার্থের স্থির অবস্থিতির ফলে তাতে উদ্ভূত শক্তি, চাপ, কাঙ্ক্ষিত প্রভৃতি বিষয়ক বিভিন্ন তথ্যাদি সম্পর্কিত বিজ্ঞান। বাংলায় একে বলা যায় ‘উদ্স্থিতি বিজ্ঞান’।

হাইপোটেনিউজ — সমকোণী ত্রিভুজের সমকোণের (90°) বিপরীত বাহু, যা হয় ত্রিভুজটির দীর্ঘতম বাহু।

হাইপথেসিস — অনুমান, প্রকল্প; পরীক্ষালব্ধ প্রত্যক্ষ কোন ফলের ব্যাখ্যায় যে-সব আনুমানিক অথচ স্বয়ংসিদ্ধ যুক্তি দাড়া করা হয়।

হাইপারগাইকিমিয়া — দেহের রক্তে অত্যধিক শর্করা সঞ্চার; যেমন ডায়েবিটিস \uparrow রোগে হয়।

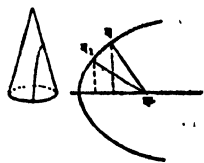
হাইপারটনিক — অসমান ঘনত্বের যে-কোন দুটি দ্রবণের (সল্যুশন) মধ্যে গাঢ়তর দ্রবণটিকে বলে ‘হাইপারটনিক সল্যুশন’। আর অপরটিকে বলে হাইপোটনিক সল্যুশন। অপেক্ষাকৃত যুহু দ্রবণের (হাইপো \uparrow) অসমোটিক প্রেসার (অসমোলিস \uparrow) গাঢ়তর দ্রবণের (হাইপার) চেয়ে বেশি হয়ে থাকে; কাজেই যুহু দ্রবণ থেকে দ্রাবক তরল পদার্থটি গাঢ় দ্রবণের দিকে মাঝের পর্দা চুঁইয়ে চলে যায়। জীবদেহের রক্ত স্বভাবতঃই ‘হাইপারটনিক’ অবস্থায় থাকে।

হাইপারপ্লাসিয়া — কোন-কিছুর অস্বাভাবিক, বা অত্যধিক বৃদ্ধি; যেমন, দেহের কোন অঙ্গবিশেষ কোন কোন ক্ষেত্রে যেমানান-ভাবে বেড়ে যায়। আবার অপেক্ষাকৃত ক্ষুদ্র হলে বলে হাইপোপ্লাসিয়া।

হাইপারমেট্রোপিয়া — চোখের এক স্বকম দৃষ্টিদোষ; ‘লং সাইট ↑’।

হাইপারল — হাইড্রোজেন পার-অক্সাইড ↑ (H_2O_2) ও ইউরিয়ার ↑ রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন একটা যৌগিক পদার্থের ব্যবহারিক নাম। ফটিকাকার এক স্বকম কঠিন পদার্থ $CO(NH_2)_2 \cdot H_2O_2$ । জলের সঙ্গে রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে পদার্থটা সহজেই বিস্ফিট হয়ে পড়ে; পুনরায় এ থেকে হাইড্রোজেন পারঅক্সাইড ফিরে পাওয়া যায়। এজগ্রে অস্থায়ী হাইড্রোজেন-পারঅক্সাইড সংরক্ষণের জগ্রে এটা ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

হাইপারবোলা — কোন সলিড কোণকে ↑ তার শীর্ষবিন্দু ছাড়া অপর যে-কোন বিন্দুতে ভূমির লম্বভাবে কাটলে যে বক্র সীমারেখা



হাইপারবোলা

পাওয়া যায়।
এই বক্র
জ্যামিতিক
রেখাটি হলো
এমন একটি
বক্ররেখা যার

অন্তর্বর্তী একটি নির্দিষ্ট সরল রেখার একটি নির্দিষ্ট বিন্দু থেকে ঐ বক্র-

রেখার প্রত্যেকটি বিন্দুর দূরত্বের অনুপাত সর্বদা সমান থাকে এবং এই স্থিরানুপাত রাশিটির পরিমাণ হয় সর্বদা একের অধিক। হাইপারবোলার ঐ নির্দিষ্ট বিন্দুকে বলে তার ‘ফোকাস’; আর ঐ নির্দিষ্ট সরলরেখাটিকে বলা হয় তার ‘ডাইরেক্ট্রিক্স’। ‘হাইপারবোলিক ফাংশন’ প্রভৃতি বিভিন্ন পদ্ধতিতে এর সাহায্যে বহু জটিল গাণিতিক তথ্য নির্ধারিত হয়ে থাকে।

হাইপাররেফ্লেক্সিয়া — দেহের অত্যধিক তাপবৃদ্ধি; যেমন জরে দেহের তাপ বৃদ্ধি পায়। সাধারণত: 105° ফারেনহিটের ↑ উপরে তাপ উঠলে ‘হাইপাররেফ্লেক্সিয়া’ অবস্থা বলে।

হাইপারহাইড্রোসিস — রোগীর অত্যধিক শ্বেদ বা ঘর্ম নিঃসরণের অবস্থা; যাতে রোগী অত্যধিক দুর্বল ও অবসন্ন হয়ে পড়ে।

হাইপো — শব্দার্থ হলো, নিচে বা কম; যেমন—হাইপোডার্মিক ইন্ডেক্সন ↑, সাধারণত: চামড়ার নিচে যে ইন্ডেক্সন করা হয়। **হাইপো অ্যাসিডিটি** — পাকস্থলীর পাচক রসে প্রয়োজনের চেয়ে কম অম্ল-রস বা অ্যাসিড নিঃসরণের জগ্রে যে অম্ল-মাম্য ও বদহজম রোগ হয়।

হাইপো (সল্ট) — সোডিয়াম থা যো সা ল ফে ট, $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$; সল্টটা সংক্ষেপে ‘হাইপো’ নামে পরিচিত। এর কারণ, পূর্বে

এ-সন্টটাকে ভুলবশতঃ সোডিয়াম হাইপো-সালফাইট বলে মনে করা হতো। বরং একে সোডিয়াম হাইপো-সালফেট বলা যেতে পারে। এর জলীয় দ্রব ফটোগ্রাফির ↑ ফিল্মিং প্রক্রিয়ায় একটি অপরিহার্য পদার্থ হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

হাইপোকণ্ড্রিয়া — যে মানসিক অবস্থায় মানুষ অকারণে অথবা নিজেকে রোগগ্রস্ত বলে মনে করে।

হাইপোক্লোরাইট — হাইপো-ক্লোরাস অ্যাসিডের (HClO) বিভিন্ন সন্ট। সোডিয়াম, পটাসিয়াম ও ক্যালসিয়ামের হাইপোক্লোরাইট সন্টগুলো সবই বীজাণু-প্রতিরোধক পদার্থ হিসাবে ও ক্লিচিং-এর ↑ কাজে ব্যবহৃত হয়; যেহেতু এগুলোর অক্সিডাইজিং ↑ শক্তি যথেষ্ট প্রবল।

হাইপোজিল প্ল্যান্ট — সম্পূর্ণরূপে মাটির তলায় প্রোথিত অবস্থায় যে সব উদ্ভিদের বীজ অঙ্কুরিত হয়। বীজপত্রদ্বয় (কটিলিওনস) মাটির ভিতরে থেকে যায়; আর অঙ্কুরিত উদ্ভিদকাণ্ডটি মৃত্তিকা ভেদ করে উপরে ওঠে। আর যে-সব উদ্ভিদের অঙ্কুরিত কাণ্ড তার অগ্রভাগে বীজপত্র নিয়ে উপরে উঠে যায় তাদের বলে এপিজিল প্ল্যান্ট।

হাইপোডার্মিক ইন্জেক্সন — ‘হাইপো’ মানে নিচে, ‘ডার্মিস’ চামড়া; হুঁচকি দিয়ে গাজচর্মের অব্যবহিত নিচে তরল ঔষধ প্রয়োগ

করবার প্রক্রিয়া। এক্ষেত্রে ব্যবহৃত হুঁচকে বলা হয় ‘হাইপোডার্মিক সিরিঞ্জ’। রোগীর দেহের মাংস-পেশীর মধ্যে যে ইন্জেক্সন দেওয়া হয় তাকে বলে ইন্টারমাস্কুলার, এবং শিরার মধ্যে দিলে তাকে বলে ইন্টারভেনাস ইন্জেক্সন।

হাইপোথ্যালামাস — মস্তিষ্কের মধ্য স্থলে লঘুমস্তিষ্ক বা সেরিবেলামের ↑ উপরে ‘থার্ড ভেন্ট্রিকুল’ নামক যে



হাইপোথ্যালামাস

গহ্বর রয়েছে তার তলদেশকে বলে হাইপো-থ্যালামাস। পিটুইটারি গ্র্যাণ্ড ↑ এরই একটি অংশ বিশেষ। এই হাইপোথ্যালামাস হলো মস্তিষ্কের অত্যন্তম একটি প্রধান স্নায়ু-কেন্দ্র। মনে হয়, মানুষের নিদ্রা ও জাগরণের স্নায়বিক ক্রিয়া এর দ্বারা নিয়ন্ত্রিত হয়। এর কোন রকম বিকৃতি ঘটলে মানুষ গাঢ় নিদ্রায় আচ্ছন্ন হয়ে পড়ে।

হাইম্পিড ষ্টিল — এক বিশেষ জৈবীয় অতি-কঠিন ইস্পাত। সাধারণ ষ্টিলের ↑ সঙ্গে 12% থেকে 22% পর্যন্ত টাংস্টেন ↑ ও অল্প পরিমাণ ক্রোমিয়াম ↑, ত্যানা-ডিয়াম ↑ প্রভৃতি বাতু মিশ্রিত করে এই হাইম্পিড ষ্টিল তৈরি হয়ে থাকে। এরূপ ইস্পাতে সাধারণতঃ

বিভিন্ন যন্ত্রপাতি তৈরি হয়। অত্যন্ত তাপসহ; অত্যধিক উত্তাপে লাল হয়ে গেলেও এ-স্টিল নরম হয় না।
হার্জ, হেনরিক রুডল্ফ — জার্মান পদার্থবিজ্ঞানী; হাম্‌সবার্গে জন্ম 1857 খৃঃ, মৃত্যু 1894 খৃঃ। তড়িৎ-চুম্বকীয় (ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ↑) তরঙ্গপ্রবাহের অস্তিত্ব আবিষ্কারের জন্তে সবিশেষ প্রসিদ্ধি; এই হার্জীয় (Hertzian) তরঙ্গই বেতার-তরঙ্গ বলে খ্যাত। মূলতঃ এর সাহায্যেই রেডিও ↑, র‍্যাডার ↑ প্রভৃতি যন্ত্র উদ্ভাবন সম্ভব হয়েছে। ম্যাক্সওয়েল ↑ অবশ্য পূর্বেই এরূপ তরঙ্গের অস্তিত্ব সম্বন্ধে ভবিষ্যদ্বাণী করেছিলেন; কিন্তু এর প্রকৃত আবিষ্কার করেন হার্জ। তারপরে মার্কনি ↑ এই তরঙ্গের ব্যাবহারিক প্রয়োগে আধুনিক রেডিও যন্ত্রের উদ্ভাবন করেন।
হার্ড ওয়াটার — খর জল; যে জলে বিভিন্ন ধনিজ পদার্থ দ্রবীভূত থাকায় সাবান গুলে ভাল ফেনা হয় না। সাধারণতঃ ক্যালসিয়াম, ম্যাগ্নেসিয়াম ও সোডিয়ামের বিভিন্ন সল্ট এরূপ জলে দ্রবীভূত থাকে। সাবানের সঙ্গে এই সল্টগুলোর রাসায়নিক ক্রিয়ায় ফ্যাটি-অ্যাসিডের অম্লাব্য ধাতব সল্ট উৎপন্ন হয়ে সাবানের কার্যকারিতা নষ্ট করে ফেলে (সোপ ↑, সফ্ট ওয়াটার ↑)। হার্ড ওয়াটার ছ'রকম; এক রকম হলো অস্থায়ী, যার মধ্যে বিভিন্ন বাইকার্বনেট ↑

সল্ট দ্রবীভূত থাকে। এরূপ খর জল উত্তাপে ফুটালেই বাইকার্বনেট সল্ট বিস্ফিট হয়ে কার্বন-ডাইঅক্সাইড গ্যাস বেরিয়ে যায়, আর অম্লাব্য কার্বনেট সল্ট জলের তলায় পড়ে। এভাবে প্রথমে ফুটিয়ে নিয়ে সহজেই এরূপ হার্ড ওয়াটারকে সফ্ট ওয়াটারে ↑ পরিণত করা যায়, সাবানে কাজ হয়। জলে ধাতব সালফেট সল্ট দ্রবীভূত থাকলে তাকে বলে পার-ম্যানেন্ট, বা স্থায়ী খর-জল। এরূপ হার্ড ওয়াটারকে সফ্ট ওয়াটারে পরিণত করতে হলে প্রথমে ওয়াশিং সোডা ↑ মেশাতে হয়, যার রাসায়নিক ক্রিয়ায় বিভিন্ন অম্লাব্য ধাতব কার্বনেট সল্ট উৎপন্ন হয়ে পাত্রের তলায় পড়ে। সব রকম হার্ড ওয়াটারকেই উপযুক্ত পরিমাণে জিওলাইট ↑ মিশিয়ে উত্তপ্ত করে তার খরতা দূর করা যেতে পারে।
হার্ডেনিং অব ফ্যাট — বিভিন্ন উত্তীক্ষ তৈল ও তরল জাতীয় চর্বিবে হাইড্রোজেন গ্যাসের প্রভাবে গন্ধ-শূন্য ও ঘনীভূত করার কৌশল (হাইড্রোজেনেশন অব অয়েল ↑)।
হিউমাস — ব্যাক্টেরিয়া ↑ শ্রেণীর জীবাণুর প্রভাবে লতা, পাতা প্রভৃতি বিভিন্ন উত্তীক্ষ পদার্থ মাটিতে পচে রাসায়নিক পরিবর্তনের ফলে যে মিশ্র জৈব পদার্থের সৃষ্টি হয়। পদার্থটা এক রকম স্বাভাবিক জৈব সার হিসাবে ব্যবহৃত হয়। কৃষি-জমির

মাটিতে এই হিউমাস মিশ্রিত থাকলে উদ্ভিদাদি ভাল জন্মায়।

হিউমিডিটি — বায়ুর আর্দ্রতা; বায়ুমণ্ডলে মিশ্রিত জলীয় বাষ্পের আত্মশক্তিক পরিমাণ। উষ্ণতার হ্রাস-বৃদ্ধির উপর বায়ুমণ্ডলে মিশ্রিত জলীয় বাষ্পের পরিমাণ নির্ভর করে। কোন নির্দিষ্ট উষ্ণতায় নির্দিষ্ট পরিমাণ বায়ুর সম্পৃক্ত অবস্থায় বতর জলীয় বাষ্প তাতে মিশ্রিত থাকা সম্ভব (স্যাচুরেশন \uparrow) শতকরা হিসাবে তার বত ভাগ প্রকৃতপক্ষে থাকে তাকে বলে আপেক্ষিক আর্দ্রতা, বা রিলেটিভ হিউমিডিটি।

হিট — তাপ শক্তি। রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে, বা উত্তাপে পদার্থের সংগঠক অণুগুলোর আভ্যন্তরীণ চাক্ষু্য বুদ্ধিতে যে শক্তির উদ্ভব ঘটে। উত্তাপে স্বভাবতঃই পদার্থের আয়তন বাড়ে এবং উপযুক্ত উত্তাপ বৃদ্ধির ফলে ক্রমে তার অবস্থান্তর ঘটে থাকে : কঠিন পদার্থ তরল হয় (মেল্টিং পয়েন্ট \uparrow), আরও অধিক উষ্ণতায় ওই তরল পদার্থ বায়বীয় আকার ধারণ করে (বয়েলিং পয়েন্ট \uparrow)। কোন পদার্থের তাপ শক্তি সংলগ্ন পদার্থের মধ্যে সঞ্চারিত, পরিবাহিত ও বিকিরিত হয়ে যেতে পারে। সাধারণতঃ ক্যালোরি \uparrow এককে পদার্থে নিবদ্ধ মোট 'হিট' অর্থাৎ তাপশক্তির পরিমাণ স্থির করা হয়। আর তাপশক্তির প্রকাশ

ও হ্রাসবৃদ্ধির অবস্থা, অর্থাৎ পদার্থের উষ্ণতা নির্দেশের জন্যে টেম্পারেচারের \uparrow বিভিন্ন একক (সেল্টিগ্রেড \uparrow , ফারেনহাইট \uparrow ও কুমার \uparrow) ব্যবহৃত হয়ে থাকে।

টেম্পারেচার ও হিট এক জিনিস নয়; হিট হলো পদার্থে নিবদ্ধ তাপ-শক্তি, যার পরিমাণ ক্যালোরি \uparrow এককে নির্ণীত হয়; আর টেম্পারেচারে পদার্থে নিবদ্ধ ওই তাপ-শক্তির হ্রাসবৃদ্ধি, অর্থাৎ পদার্থটার উষ্ণতা নির্দেশ করে। এক বালতি জলের হিট, অর্থাৎ মোট তাপশক্তি এক গ্রাস অম্লরূপ উষ্ণতাবিশিষ্ট জলের চেয়ে বেশি হবে; যদিও উভয় জলের টেম্পারেচার \uparrow সমান।

হিট, লেটেট — উষ্ণতার কোনরূপ পরিবর্তন ব্যতীতই এক গ্রাম পদার্থের অবস্থান্তর (কঠিন থেকে তরল, অথবা তরল থেকে গ্যাসীয়) ঘটাতে যে পরিমাণ তাপশক্তির প্রয়োজন হয়। তাপ হ্রাসের ফলে কোন তরল পদার্থ যখন জমে কঠিন হতে থাকে (সলিডিফাইং পয়েন্ট \uparrow), অথবা তাপ বৃদ্ধির ফলে কোন কঠিন পদার্থ গলে তরল (মেল্টিং পয়েন্ট \uparrow) হতে, বা ক্রমে বাষ্পীভূত হতে থাকে (বয়েলিং পয়েন্ট \uparrow) তখন উত্তাপ প্রয়োগ করা সত্ত্বেও সম্যক পদার্থের অবস্থান্তর সম্পূর্ণ না হওয়া পর্যন্ত ওই পদার্থের উষ্ণতা (টেম্পারেচার \uparrow) বৃদ্ধি হয় না, একই উষ্ণতার থাকে।

পদার্থের একরূপ অবস্থান্তর ঘটাবার জন্যে প্রযুক্ত তাপশক্তি অবস্থান্তরিত পদার্থের মধ্যে সঞ্চিত হয়ে থাকে। একরূপ সঞ্চিত বা পরিশোধিত তাপ-শক্তিকেই বলে তার 'লেটেন্ট হিট'। আবার বিপরীত প্রক্রিয়ায়, অর্থাৎ কঠিন পদার্থ যখন তরল হতে থাকে (লেটেন্ট হিট অব ফিউসন), অথবা তরল পদার্থ বাষ্পে পরিণত হতে থাকে (লেটেন্ট হিট অব ভেপোরাইজেশন), তখন সেই অবস্থান্তরিত পদার্থের ওই 'লেটেন্ট' বা পরিশোধিত তাপ-শক্তি পুনরায় মুক্ত হয়ে প্রকাশ পায়।

হিট, স্পেসিফিক — এক গ্রাম পদার্থের ও এক গ্রাম (4° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতাবিশিষ্ট) জলের উষ্ণতা পৃথকভাবে এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড বর্ধিত করতে যতটা তাপশক্তির (হিট) প্রয়োজন হয়, এতদ্বয়ের অল্পপাতকে বলে ওই পদার্থের 'স্পেসিফিক হিট'। এখন, এক গ্রাম জল এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড উত্তপ্ত করতে মোটামুটি এক ক্যালোরি তাপশক্তির প্রয়োজন হয়ে থাকে। সুতরাং যে পরিমাণ, অর্থাৎ যত ক্যালোরি তাপশক্তির প্রয়োগে এক গ্রাম পদার্থের উষ্ণতা এক ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড বর্ধিত হয়, সংখ্যাগতভাবে তাকেই ওই পদার্থের 'স্পেসিফিক হিট' বা 'বিশেষ তাপ' বলে ধরা যেতে পারে। সাধারণতঃ

ক্যালোরি \uparrow এককে এই স্পেসিফিক হিট পরিমিত হয়ে থাকে। প্রত্যেক পদার্থের স্পেসিফিক হিটের পরিমাণ নির্দিষ্ট ও বিভিন্ন; পদার্থের গঠন-বৈশিষ্ট্যের উপরেই তার এই বিশেষ তাপের বিভিন্নতা নির্ভর করে।

হিট অব রেডিয়েশন — বিকিরিত তাপশক্তি। উত্তপ্ত পদার্থ থেকে 'ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ওয়েভ,' অর্থাৎ চুম্বকীয় তড়িৎরুদ্ধের আকারে তাপ-শক্তি বিকিরিত হয়ে চারদিকে ছড়িয়ে পড়ে; আর সেই উত্তপ্ত পদার্থের উষ্ণতা হ্রাস পেতে থাকে। উত্তাপের পরিমাণ অনুসারে একরূপ বিকিরিত তাপ-তরঙ্গের তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য (ওয়েভ লেন্থ \uparrow) সাধারণতঃ দৃশ্য লালবর্ণের আলোকরশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য থেকে অদৃশ্য ক্ষুদ্রতম বেতার-তরঙ্গের তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য পর্যন্ত বিভিন্ন আকারের হতে পারে।

হিট অব সল্যুসন — দ্রবণজনিত তাপশক্তি; এক গ্রাম-মলিকিউল \uparrow পরিমাণ পদার্থ জলে দ্রবীভূত করলে যতটা তাপ উদ্ভূত বা বিলুপ্ত হয়। কোন কোন পদার্থ দ্রবীভূত হলে সেই সল্যুসনের \uparrow তাপ-বৃদ্ধি ঘটে (এন্ডোথার্মিক \uparrow); আবার কোন কোন পদার্থের ক্ষেত্রে তাপ হ্রাস পায় (এক্সোথার্মিক \uparrow)। কোন পদার্থের দ্রবণের ফলে উদ্ভূত তাপ-শক্তির একরূপ হ্রাসবৃদ্ধি সাধারণতঃ ক্যালোরি \uparrow এককে মাপা হয়।

হিট্‌ অব কৰ্মেসন—বিভিন্ন মৌলিক উপাদানের রাসায়নিক মিলনে এক গ্র্যাম-মলিকিউল \uparrow বৌগিক পদার্থের উৎপত্তিকালে যে পরিমাণ তাপ-শক্তি উদ্ভূত বা বিলুপ্ত হয়। বৌগিক পদার্থের সংগঠন-প্রক্রিয়ার স্বভাবতঃই তাপের এরূপ হ্রাস-বৃদ্ধি ঘটে থাকে। আবার বিভিন্ন বৌগিক পদার্থের রাসায়নিক ক্রিয়ার (কেমিক্যাল রিঅ্যাকসন \uparrow) ফলে এক গ্র্যাম-মলিকিউল পরিমাণ নূতন বৌগিকের সৃষ্টি হতে যতটা তাপ উদ্ভূত বা বিলুপ্ত হয় তাকে বলে হিট্‌ অব রিঅ্যাকসন; একেই আবার কখন কখন বলে ‘থার্মাল ভ্যালু অব কেমিক্যাল রিঅ্যাকসন’।

হিপ্সোমিটার — সহজে তরল পদার্থের স্ফুটনাংক (বয়েলিং পয়েন্ট \uparrow) নিরূপণ করবার এক রকম যন্ত্রবিশেষ; সাগরপৃষ্ঠ থেকে কোন স্থানের উচ্চতা নিরূপণ করবার জগ্ৰেই প্রধানতঃ এ যন্ত্র ব্যবহৃত হয়ে থাকে। তরল পদার্থের স্ফুটনাংক জানলে তা থেকে হিসাব করে স্থানীয় উচ্চতাও জানা যেতে পারে। এর মূল তথ্যটা হলো এই যে, তরল পদার্থের স্ফুটনাংক বায়ুমণ্ডলীয় চাপের উপর নির্ভরশীল (বয়েলিং পয়েন্ট \uparrow)। আবার বিভিন্ন উচ্চতায় বায়ুর চাপ পরিবর্তিত হয়ে থাকে; স্থানীয় উচ্চতা বাড়লে বায়ুর চাপ কমে যায়, ফলে তরল পদার্থের স্ফুটনাংকও হ্রাস পায়। এভাবে

উচ্চতা অনুসারে বায়ুর চাপ বত কমে তরল পদার্থের স্ফুটনাংকও তদনুযায়ী কমতে থাকে। এরূপ হিসাব অনুসারে হিপ্সোমিটারে জলের স্ফুটনাংক দেখে কোন স্থানের উচ্চতা সহজেই নির্ধারণ করা যেতে পারে।

হিপোক্রোটস — গ্রীক চিকিৎসা-বিজ্ঞানী; সুনির্দিষ্ট জীবনকাল অজ্ঞাত (আনুমানিক খৃঃ পূঃ 460 থেকে 357 খৃঃ পূঃ মধ্যে)। থেস নগরীতে চিকিৎসা ব্যবসারে অসামান্য পারদর্শিতা। বিভিন্ন রোগের চিকিৎসা-পদ্ধতি এবং অস্ত্রোপচার-বিধা থেকে বৈজ্ঞানিক ভিত্তিতে প্রতিষ্ঠিত করেন। রোগের কারণ ও নিদান সম্পর্কে বহু তথ্যপূর্ণ অমূল্য গ্রন্থাদি রচনা। পাশ্চাত্যের ধর্মন্তরী ও চিকিৎসা-বিজ্ঞানের অনেক বলে আধায়াত।

হিমোগ্লোবিন — লোহিত কণিকা ও শ্বেত কণিকা নামক দু’রকম রক্ত-কণিকা রক্তরসে (সিরাম \uparrow) ভেসে আছে। বিশেষ এক রকম জৈব রঙীন পদার্থের জগ্ৰে রক্তের ওই লোহিত কণিকাগুলো রক্তবর্ণ হয়; তাই সমগ্রভাবে রক্ত লাল দেখায়। রক্তের এই রঙীন অংশটাই হলো হিমোগ্লোবিন; যা এক রকম প্রোটিন \uparrow জাতীয় পদার্থে গঠিত। রাসায়নিক হিসেবে জিনিসটা কার্বন, অক্সিজেন, হাইড্রোজেন, নাইট্রোজেন ও লৌহ দ্রুতি একটা অতি জটিল গঠনের জৈব বৌগিক পদার্থ। শ্বাস-বায়ুর

সঙ্গে যে অক্সিজেন দেহাত্ম্যস্তরে প্রবেশ করে তা এই জৈব রক্তীন পদার্থ, অর্থাৎ হিমোগ্লোবিনের সঙ্গে মিশে শিরা-উপশিরার পথে সারা দেহে ছড়িয়ে যায়। দেহাত্ম্যস্তরে হিমোগ্লোবিন নিজে অক্সিজাইড ↑ হয় না; অক্সিজেনের সঙ্গে মিশে ‘অক্সি-হিমোগ্লোবিন’ নামক একটি অস্থায়ী যৌগিকের আকারে অক্সিজেন বয়ে নিয়ে সারা দেহে সরবরাহ করে ও দূষিত পদার্থ অক্সিজাইড ↓ হয়।

হিলিওকাইট — যে-সব সপুষ্পক উদ্ভিদের অগ্রভাগ, বিশেষতঃ ফুলগুলি সারাদিন সূর্যের দিকে মুখ করে থাকে এবং সূর্যরশ্মির তাপ সহ করেও সতেজ থাকে।

হিলিওমিটার — বিশেষ এক ধরণের দূরবীক্ষণ যন্ত্র (টেলিস্কোপ ↑), যার সাহায্যে সূর্যের (গ্রহ-নক্ষত্রেরও) ব্যাস মাপা যায়। ‘হিলিও’ মানে সূর্য।

হিলিওস্ট্যাট — জ্যোতির্বিজ্ঞানের পর্যবেক্ষণাদিতে ব্যবহৃত যন্ত্র বিশেষ; এতে সূর্যের আপাতগতি অনুযায়ী একখানা দর্পণ প্রতিনিয়ত ঘুরে সর্বদাই সূর্যের প্রতিফলিত রশ্মি, অর্থাৎ তার প্রতিচ্ছবি সংলগ্ন কোন স্পেক্ট্রোস্কোপ ↑ বা টেলিস্কোপ ↑ যন্ত্রের মধ্যে ফেলে। রাত্রিকালে গ্রহ-নক্ষত্রের অনুরূপ পর্যবেক্ষণও এতে চলে।

হিলিয়াম — একটি মৌলিক গ্যাস; সাংকেতিক চিহ্ন He; পারমাণবিক ওজন 4.003, পারমাণবিক সংখ্যা

2; অগ্রতম ইনার্ট ↑ গ্যাস। বায়ু-মণ্ডলে অতি সামান্য পরিমাণে বর্তমান (প্রায় দুই লক্ষ ভাগে এক ভাগ মাত্র)। কোন কোন স্থানে ভূ-গর্ভোখিত গ্যাসে হিলিয়াম পাওয়া যায়। গ্যাসটা অদাহ ও বায়ু অপেক্ষা হালকা বলে বেলুন, এরোপ্লেন প্রভৃতিতে ব্যবহারের পক্ষে বিশেষ উপযোগী।

হিস্টারেক্টামি — স্ত্রীলোকের গর্ভাধার (ইউটারাস ↑) ব্যবচ্ছেদ; গর্ভাধার (অর্থাৎ স্ত্রীলোকের উদরস্থ যে আধারে ভ্রূণ পরিপুষ্ট হয়ে হয়ে পূর্ণাঙ্গ শিশুতে পরিণত হয়) কেটে বাদ দিয়ে সন্তান-ধারণের ক্ষমতা নষ্ট করার প্রক্রিয়া। ‘হিস্টার’ মানে গর্ভাধার সম্বন্ধীয়।

হিস্টারিসিস — কোন ভৌত পরিবর্তনের পরে কোন বস্তুর পূর্বাবস্থায় ফিরে আসায় বিলম্ব; যেমন, সূইচ তুলে দিয়ে তড়িৎ-প্রবাহ বন্ধ করলেও ইলেক্ট্রিক বাতির ফিলামেন্ট ↑ কিছু সময় লাল থাকে, অগ্রদীপ্ত পূর্বাবস্থায় ফিরে যেতে কিছু বিলম্ব হয়। আবার কোন ইলেক্ট্রিক কয়েলের ↑ অভ্যন্তরে রাখলে লৌহদণ্ড যে চৌম্বক ধর্ম প্রাপ্ত হয়, কয়েলে তড়িৎ-প্রবাহ বন্ধ করলেও সহসা সেই লৌহদণ্ডটি তার অর্জিত চৌম্বক ধর্ম সম্পূর্ণ হারায় না, কিছু সময় তার চৌম্বকত্ব থাকে। এই অবস্থাকে বলে হিস্টারিসিস; আর

সাময়িক অর্জিত ধর্মের এই স্থিতি-কালকে বলে 'হিস্টোসিস পিরিয়ড'।
হিস্টোলজি - জীব-দেহের পেশীতত্ত্ব (টিস্যু) সম্বন্ধীয় বিজ্ঞান। 'হিস্টো' মানে জৈব তত্ত্ব সম্বন্ধীয়। দেহের কোথাও সজীব পেশী-তত্ত্ব আহত, বা ক্ষতিগ্রস্ত হলে তার হিস্টামিন নামক একটি 'অ্যামিনো অ্যাসিড' উপাদান হিস্টাডিন নামক আর একটা জৈব পদার্থে রূপান্তরিত হয়ে যায়; আর তার ফলে পেশীর সক্রীবতা ও কর্মক্ষমতা লোপ পায়।

হাইটমেন্টোন, স্যার চার্লস — ব্রিটিশ পরার্থবিজ্ঞানী; গুসেটোরে জন্ম 1802 খৃ., মৃত্যু 1875 খৃ.: বিভিন্ন বৈদ্যুতিক যন্ত্র আবিষ্কারের জগৎ প্রসিদ্ধি; বিশেষত: তড়িৎের প্রতিরোধ-শক্তি (রেজিস্টেন্স) পরিমাপের জগৎ উদ্ভাবিত 'হাইটমেন্টোন ব্রিজ' যন্ত্র আবিষ্কারে চিরস্মরণীয়। টেলিগ্রাফের বৈদ্যুতিক ব্যবস্থা ও ডায়নামো যন্ত্রের উন্নতি বিধানে অসামান্য দান।

ছগো, ডা: থিয়োরেল — সুইডেন-বাসী জৈব রসায়ন-বিজ্ঞানী; স্টক-হোল্মে জন্ম 1903 খৃ.; অত্যাধি (1960 খৃ:) জীবিত। চিকিৎসা শাস্ত্র অধ্যয়ন; যৌবনেই পোলিও রোগে পদব্ধ শীর্ণ হয়ে বিকলাঙ্গ; ফলে চিকিৎসা ব্যবসায় ভাগ ও জৈব রাসায়নিক গবেষণায় আত্মনিয়োগ। মাংসপেশীর রঙিন পদার্থ 'মাইয়ো-

ম্যোবিন' সম্পর্কীয় গবেষণায় খ্যাতি অর্জন; জীবদেহে এন্জাইমের কার্যকারিতা সম্পর্কেও গুরুত্বপূর্ণ তথ্যাবিকার। জৈব কোষের জীবন-রসায়ন স্বরূপ অক্সিজেন গ্রহণকারী নূতন এক এন্জাইম আবিষ্কারের জগৎ 1955 খৃষ্টাব্দে চিকিৎসা-বিজ্ঞান ও শারীরবৃত্তের নোবেল পুরস্কার লাভ।
হেক্টো, হেক্টো — এক শত. বা এক শতগুণ বুঝাতে বিভিন্ন কথায় পূর্বে ব্যবহৃত হয়; যেমন—হেক্টোমিটার, হেক্টোহেড্রন ইত্যাদি।

হেগেল, জর্জ উইল্‌হেল্ম ফ্রেডারিক — জার্মান দার্শনিক, জন্ম 1770 খৃ.; মৃত্যু 1831 খৃ.: প্রচারিত দার্শনিক মতবাদে কাল মাক্স প্রভাবিত হন; মার্ক্সীয় (বস্তুত: হেগেলীয়) মতবাদে পাশ্চাত্য চিন্তধারায় বৈপ্লবিক পরিবর্তন ঘটে।

হেটারোজেনাস — যে পদার্থের বিভিন্ন অংশের রাসায়নিক ও বস্তুগত গঠন একরূপ নয়, বিভিন্ন গঠনের সংমিশ্রণ মাত্র। হোমোজেনাস শব্দের বিপরীত অর্থ বোধক। 'হেটারো' শব্দের অর্থ 'বিভিন্ন'।

হেস্টা — সপ্তগুণ, বা 'সাত সংখ্যক' বুঝাতে বিভিন্ন কথায় পূর্বে ব্যবহৃত হয়; যেমন—হেস্টাগন, হেস্টাঙ্গুলার ইত্যাদি। **হেস্টেটন** হলো পেট্রোলিয়াম থেকে প্রাপ্ত সাতটা কার্বন পরমাণুবিশিষ্ট একটা বিশেষ গঠনের তরল হাইড্রোকার্বন।

হেপাটিক — শব্দার্থ হলো ‘বকুৎ সম্বন্ধীয়’; বকুতের নীলাভ-লাল বর্ণ-বিশিষ্ট। ‘হেপাটিক ফিভার’ হলো বকুতের দোষে যে জ্বর হয়।

হেপারিন — সাধারণত: জীবের যকুতে প্রাপ্ত এক রকম জৈব রাসায়নিক পদার্থ; যার আধিক্য ঘটলে রক্ত জমাট বাঁধতে পারে না।

হেভি ওয়াটার — হেভি হাইড্রোজেনকে ↑ বলে ডয়েটেরিয়াম ↑; এই ডয়েটেরিয়ামের অক্সাইড (D_2O) হলো হেভি ওয়াটার। দৃশ্যত: সাধারণ জলের (হাইড্রোজেন অক্সাইড, H_2O) মত এটা একটা তরল পদার্থ। হেভি-হাইড্রোজেনের কেন্দ্রীণকে বলে ‘ডয়েটেরন’। এটা হাইড্রোজেনের একটা বিশেষ আইসোটোপ ↑, যার অ্যাটমিক ওয়েট হলে ২; পক্ষান্তরে সাধারণ হাইড্রোজেনের অ্যাটমিক ওয়েট ↑ এক। বিশেষ এক রকম জটিল ও ব্যয়বহুল প্রক্রিয়ার সাহায্যে সাধারণ জলকে হেভি হাইড্রোজেন-বিশিষ্ট একরূপ ভারী জলে পরিণত করা যায়। অ্যাটমিক পাইল ↑ যন্ত্রে পদার্থের নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশনের ↑ তীব্রতা মন্দীভূত করার জন্যে এই ‘হেভি ওয়াটার’ মডারেটর ↑ হিসেবে ব্যবহৃত হয়ে থাকে (হাইড্রোজেন বম ↑)।

হেভি স্পার — খনিজ বেরিয়াম সালফেট, $BaSO_4$; সাদা অজব্যা কঠিন পদার্থ। একে সাধারণত: ব্যারাইটস বলা হয়।

হেভিসাইড কেনেলি লেনার — পৃথিবীর বায়ুমণ্ডলের আয়নো-ফিয়ার ↑ স্তরের একাংশ এই নামে পরিচিত। ভূ-পৃষ্ঠের প্রায় 70 মাইল উর্ধ্বে অবস্থিত এই স্তরে বেতার তরঙ্গ ক্রমাগত

প্রতিফলিত হয়ে হয়ে ভূ-পৃষ্ঠের দিকে



বৈকে আসে, বেতার-তরঙ্গের প্রতিফলন তাই বহু দূরবর্তী স্থানেও বেতার-তরঙ্গ পৌছান সম্ভব হয়। একরূপ না হলে তরঙ্গগুলো সর্বদা ঋজু পথে অগ্রসর হয়ে মহাশূণ্যে চলে যেত, গোলাকার ভূ-পৃষ্ঠের দূরবর্তী স্থানে এদের পৌছান কখন সম্ভব হতো না। এই হেভিসাইড স্তরের বায়ু-কণিক:

উচ্চতা

(মাইলে)

হেভিসাইড লেনার

আয়নো-ফিয়ার

প্রাচুর্য সার্বিক পতি

স্ট্যাটোস্টিকস

একক পূর্ণ

ট্র্যাপেজিয়াম

হেভিড নে

হেভিসাইড লেনার

আয়নায়িত, বা তড়িতাবিষ্ট থাকার ফলেই বেতার-তরঙ্গের একরূপ ধারাবাহিক প্রতিফলন সম্ভব হয়ে থাকে

এবং চলার পথে তা ক্রমাগত নিচের দিকে বেকে আসে, আর ভূ-পৃষ্ঠের দূরবর্তী স্থানে পৌঁছায়। বায়ুমণ্ডলে এই হেভিসাইড স্তরের অবস্থান অগাধ স্তরের সঙ্গে তুলনামূলকভাবে চিত্রে দেখান হলে।।

হেভি হাইড্রোজেন — বিশেষ গঠনের ভারী হাইড্রোজেন গ্যাস; হাইড্রোজেনের একটা আইসোটোপ ↑, যার বিশেষ নাম হলো 'ডয়টেরিয়াম'। সাধারণ হাইড্রোজেনের অ্যাটমিক ওয়েট এক; কিন্তু এই ডয়টেরিয়াম, বা হেভি হাইড্রোজেনের অ্যাটমিক ওয়েট দুই। এর নিউক্লিয়াস ↑ অর্থাৎ কেন্দ্রীককে বলে ডয়টেরন, যা একটা প্রোটন ↑ কণিকা ও একটা নিউট্রন ↑ কণিকার সমন্বয়ে গঠিত হয়। সাধারণ হাইড্রোজেনের নিউক্লিয়াসে কিন্তু কোন নিউট্রন কণিকা থাকে না। সাইক্লোট্রন ↑ যন্ত্রের সাহায্যে এই ডয়টেরনকে সবিণেয় গতিযুক্ত করে অ্যাটম ভাঙ্গার (ফিশন ↑) ক্ষেত্রে প্রয়োগ করা হয়। আবার ট্রাইটিয়াম নামক আর এক রকম হেভি হাইড্রোজেনও পৃথক করা সম্ভব হয়েছে। এই ডয়টেরিয়াম ও ট্রাইটিয়াম উভয়ই হেভি হাইড্রোজেন; যা সাধারণ হাইড্রোজেনের আইসোটোপ ↑ মাত্র। সাধারণভাবে বলা যেতে পারে, মূলতঃ এই দু'রকম হেভি হাইড্রোজেনের

নিউক্লিয়ার রিঅ্যাকশন (ফিউসন) ঘটিয়েই হয়তো 'হাইড্রোজেন বম্ব' ↑ উৎপাদন করা সম্ভব হয়েছে।

হেলিক — বিযাক্ত রসযুক্ত এক শ্রেণীর উদ্ভিদ। এগুলি চার পাঁচ ফুট উচু হয়, সাদা ফুল ফোটে। সারা ইউরোপে ও এশিয়ার কোন কোন স্থানে গ্রীষ্মকালে জন্মে।

হেলিকপ্টার — বিশেষ এক শ্রেণীর বিমানপোত; যা সোজাহুজি উপরে উঠতে বা নিচে নামতে পারে। এর পাখা উপরদিকে সংবদ্ধ থাকে, এবং ব্রেডগুলো খোলার সমান্তরালভাবে ঘোরে, উপরে-নিচে বাতাস কাটে। হেলিকপ্টার বিমানপোত অল্প পরিসর স্থানে বন্ধনে অবতরণ করতে পারে বলে বিশেষ বিশেষ ক্ষেত্রে এরূপ এরোপ্লেন যথেষ্ট সুবিধাজনক।

হেয়ার সল্ট — খনিজ হাইড্রেটেড অ্যালুমিনিয়াম সালফেট সল্টের $[Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O]$ বিশেষ নাম। সাদা স্ফটিকাকার পদার্থ, জলে দ্রবণীয়।

হোমোজেনাস — যে পদার্থের গঠন সর্বাংশে সর্বত্র একই রূপ; রাসায়নিক হিসেবে, বা গঠন-বৈশিষ্ট্যে যার মধ্যে কোথাও কোনরূপ বিভিন্নতা নেই। হোমো শব্দের অর্থ 'সমান', বা একই রূপ। (হেটারোজেনাস ↑)

হোমোলগ — একই শ্রেণীর রাসায়নিক গঠন ও অম্লরূপ ধর্মবিশিষ্ট বিভিন্ন বৌগিক পদার্থের একটি

অপরটির 'হোমোলগ', অর্থাৎ সমধর্মী বা সমগোত্রীয় পদার্থ বলে ; যেমন, মিথেন \uparrow (CH_4) ও ইথেন \uparrow (C_2H_6) হলো পরস্পর পরস্পরের হোমোলগ কম্পাউণ্ড।

হোমোলগাস সিরিজ—এক বা সম-গোত্রীয় বিভিন্ন রাসায়নিক পদার্থের শ্রেণী। যে সব পদার্থের রাসায়নিক গঠন ৬ ধর্ম প্রায় একই রূপ, কেবল তাদের সংগঠক সমপর্ষ্যের মৌলিক উপাদানগুলির পরমাণু-সংখ্যার বিভিন্নতার জগ্রে বিভিন্ন রূপ ধারণ করে। প্যারারফিন \uparrow শ্রেণীর বিভিন্ন জৈব বৈশিষ্ট্য পদার্থ হলো একরূপ হোমোলগাস, যেমন— মিথেন \uparrow CH_4 , ইথেন \uparrow $\text{CH}_3\cdot\text{CH}_3$, প্রোপেন, $\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_3$ ইত্যাদি হলো হোমোলগাস শ্রেণীর।

হোলমিয়াম—বিশেষ দুস্ত্রাপ্য একটা মৌলিক ধাতু; সাংকেতিক চিহ্ন Ho , পারমাণবিক ওজন 164, পারমাণবিক সংখ্যা 67; প্রকৃতপক্ষে ধাতুটা একক পরিচয়ে পৃথকভাবে পাওয়া যায় নি; বর্ণালি-বিশ্লেষণ প্রক্রিয়ার সাহায্যে 'রেয়ার আর্থ' \uparrow শ্রেণীর খনিজ পদার্থে এর অস্তিত্ব পরিলক্ষিত হয়েছে মাত্র। সুইডিস বিজ্ঞানী ক্লিভ 1879 খৃষ্টাব্দে এর অস্তিত্ব আবিষ্কার করেন।

জাবার প্রোসেস—বায়ুমণ্ডলের নাইট্রোজেন \uparrow থেকে অ্যামোনিয়া \uparrow উৎপাদন করবার বিশেষ একটা

রাসায়নিক প্রণালী। জমির উর্বরতা বৃদ্ধির জগ্রে অ্যামোনিয়া-ঘটিত সার (ফার্টিলাইজার \uparrow) প্রস্তুত করবার জগ্রে এই প্রণালীতে বায়ুর নাইট্রোজেনকে হাইড্রোজেনের সঙ্গে সংবদ্ধ করে অ্যামোনিয়া তৈরি করা হয় (ফিক্সেশন অব নাইট্রোজেন \uparrow)। যান্ত্রিক কৌশলে অত্যধিক চাপে নাইট্রোজেন (বায়ুতে মিশ্রিত) ও হাইড্রোজেন গ্যাসের উত্তপ্ত সংমিশ্রণকে প্রায় 500° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় উত্তপ্ত আয়রন, অ্যালুমিনিয়াম, সিলিকন প্রভৃতির অক্সাইডের সংমিশ্রণের উপর দিয়ে চালিত করা হয়; এর ফলে ওই হাইড্রোজেন ও বায়ুর নাইট্রোজেনের সংযোগে অ্যামোনিয়া (NH_3) উৎপন্ন হয়। এভাবে উৎপন্ন অ্যামোনিয়া গ্যাস পরে জলে দ্রবীভূত করে 'অ্যামোনিয়াম হাইড্রক্সাইড' আকারে পৃথক করে নিয়ে বিভিন্ন অ্যামোনিয়াম যৌগিক উৎপাদনের কাজে লাগানো হয়। এই পদ্ধতির হাইড্রোজেন পাওয়া যায় জল থেকে এবং নাইট্রোজেন বায়ু থেকে; কাজেই এতে অ্যামোনিয়ার উৎপাদন-ব্যয় পড়ে অতি কম।

জামাটাইট — খনিজ ফেরিক \uparrow অক্সাইড, Fe_2O_3 ; এই খনিজ থেকেই বেশির ভাগ ধাতব লৌহ নিষ্কাশিত হয়ে থাকে।

হালাইড — হ্যালোজেন + জেণীয়
যে কোন মৌলিক পদার্থের সঙ্গে
ধাতব বেসের + রাসায়নিক মিলনে
যে-সব 'বাইনারি কম্পাউণ্ড' + উৎপন্ন
হয়ে থাকে ; অর্থাৎ যে কোন হ্যালো-
জেন + যুক্ত সন্টকেই হালাইড বলা
হয় ; যেমন — বিভিন্ন ধাতব পদার্থের
ক্লোরাইড + ব্রোমাইড + আয়ো-
ডাইড + প্রভৃতি সন্ট।

হ্যালো — সূর্য, অথবা যে কোন
জ্যোতিষ্কের চারদিকে যে চক্রাকার
আলোক-প্রভা দেখা যায়। সময়
সময় কোন কোন জ্যোতিষ্কের
চারদিকে এরূপ একাধিক জ্যোতিঃ-
চক্রও দৃষ্ট হয়ে থাকে। বায়ুমণ্ডলে
ভাসমান জলীয় বাষ্প বা তুষার-
কণিকার মধ্য দিয়ে জ্যোতিষ্কের
বিকিরিত আলোকরশ্মি প্রতিসরিত
(রিফ্র্যাকশন্ +) হয়ে প্রতিসরণের
সাধারণ নিয়মামুত্রে তারা সমভাবে
বঁকে যায় ; আর সেই বিচ্ছুরিত
আলোকের ওইরূপ পরিমণ্ডল দৃষ্টি-
গোচর হয়ে থাকে।

হ্যালোজেন — ক্লোরিন, ব্রোমিন,
ব্রোমিন ও আয়োডিন, এই চারটি
সমন্বিতীয় মৌলিক পদার্থকে এক-
সঙ্গে 'হ্যালোজেন' বলে। এগুলো
বিভিন্ন মৌলিক পদার্থ হলেও এদের
রাসায়নিক গুণ ও ধর্মের একটা
পর্যায়ক্রমিক ঘনিষ্ঠ সম্বন্ধ রয়েছে।
এই হ্যালোজেন জেণীয় প্রত্যেকটি
থেকে অন্তরূপ ধর্মের হালাইড +
সন্ট উৎপন্ন হয়ে থাকে।

হ্যালোজেনেটেড — যে-কোন একটা
হ্যালোজেন + সংযুক্ত পদার্থকে বলে
'হ্যালোজেনেটেড' পদার্থ ; যেমন,
হ্যালোজেনেটেড রাবার। রাবারের
সঙ্গে ব্রোমিন, ক্লোরিন বা আয়ো-
ডিনের রাসায়নিক মিলনে উৎপন্ন
হয়। বিভিন্ন হ্যালোজেন-ঘটিত এরূপ
রাবারের বিভিন্ন বৈশিষ্ট্য দেখা যায়।
যে-কোন হ্যালোজেনেটেড রাবারের
উপরিভাগ বিশেষ কঠিন ও মন্থণ
হয়ে থাকে। কোন ধাতব জিনিসের
গায়ে রাবার এঁটে লাগাতে হলে
তাতে ব্রোমিন + মিশিয়ে হ্যালো-
জেনেটেড করা হয়।

কয়েকটি বৈজ্ঞানিক শব্দের সচরাচর ব্যবহৃত সংক্ষেপ ও তার পরিভাষা

A.C	অন্টানেন্টিং কারেন্ট	পরিবর্তী-প্রবাহ
A°	অ্যাম্পেরিটমিটার	পরম উষ্ণতা
At. No.	অ্যাটমিক নম্বর	পারমাণবিক সংখ্যা
A. W.	অ্যাটমিক ওয়েট	পারমাণবিক ওজন
b.p.	বয়েলিং পয়েন্ট	স্ফটনাংক
c.c.	(সি. সি.) কিউবিক সেন্টিমিটার	ঘন সেন্টিমিটার
C	সেন্টিগ্রেড টেম্পারেচার	সেন্টিগ্রেড উষ্ণতা
conc.	কনসেন্ট্রেটেড	গাঢ়, ঘন
cgs	সেন্টিমিটার গ্রাম-সেকেন্ড	সেন্টিমিটার গ্রাম সেকেন্ড
cm	সেন্টিমিটার	সেন্টিমিটার
DC	ডাইরেক্ট কারেন্ট	সম-প্রবাহ
EMF	ইলেক্ট্রোমোটর ফোর্স	তড়িচ্চালক বল
F	ফারেনহাইট টেম্পারেচার	ফারেনহাইট উষ্ণতা
ft	ফুট	ফুট
fps	ফুট-পাউণ্ড-সেকেন্ড	ফুট পাউণ্ড সেকেন্ড
gm	গ্রাম	গ্রাম
°K	ডিগ্রি কেলভিন (স্কেল)	পরম উষ্ণতামান ডিগ্রি
lb.	পাউণ্ড	পাউণ্ড
lat.	ল্যাটিটিউড	অক্ষাংশ
long.	লংগিটিউড	দৈর্ঘ্য, দ্রাঘিমা
mm	মিলিমিটার	মিলিমিটার
mgm	মিলিগ্রাম	মিলিগ্রাম
mps	মাইলস পার সেকেন্ড	মাইল প্রতি সেকেন্ড
m. p.	মেল্টিং পয়েন্ট	গলনাংক
S.G, sp. sg	স্পেসিফিক গ্র্যাভিটি	আপেক্ষিক গুরুত্ব
Sq. m	স্কোয়ার মাইল	বর্গ মাইল
Sq. yd	স্কোয়ার ইয়ার্ড	বর্গ গজ
temp.	টেম্পারেচার	উষ্ণতা
wt	ওয়েট	ওজন

পরিশিষ্ট

মৌলিক পদার্থের তালিকা

[সাংকেতিক চিহ্ন, আটমিক নাম্বার, আটমিক ওয়েট]

নাম	সাংকেতিক চিহ্ন	আটমিক নাম্বার	আটমিক ওয়েট
অক্সিজেন	O	8	16'00
অস্মিয়াম	Os	76	190'20
অ্যাক্টিনিয়াম	Ac	৮9	227'00
অ্যান্টিমনি	Sb	51	121'76
অ্যামিরিসিয়াম	Am	95	241'00*
অ্যালুমিনিয়াম	Al	13	26'98
আর্সেনিক	As	33	74'91
আর্গন	A	18	39'94
অ্যাক্টেটাইন	At	85	210'00*
আর্বিয়াম	Er	68	167'20
আয়রন	Fe	26	55'85
আয়োডিন	I	53	126'91
ইউরোপিয়াম	Eu	63	152'07
ইটারবিয়াম	Yb	70	173'04
ইট্রিয়াম	Y	39	88'92
ইউরেনিয়াম	U	92	238'07
ইণ্ডিয়াম	In	49	114'76
ইরিডিয়াম	Ir	77	193'10
উলফ্রাম (টাংস্টেন)	W	74	183'92

নাম	সংকেতিক চিহ্ন	আটমিক নাম্বার	আটমিক ওয়েট
কপার	Cu	29	63.54
কার্বন	C	6	12.01
কোবল্ট	Co	27	58.94
ক্যাডমিয়াম	Cd	48	112.41
ক্যালসিয়াম	Ca	20	40.08
ক্যালিফোর্নিয়াম	Cf	98	246.00*
কুরিয়াম	Cm	96	242.00*
ক্লোরিন	Cl	17	35.46
ক্রিপ্টন	Kr	36	83.80
ক্রোমিয়াম	Cr	24	52.01
গোল্ড	Au	79	197.20
গ্যালিয়াম	Ga	31	69.72
গ্যাডোলিয়াম	Gd	64	156.90
জার্মেনিয়াম	Ge	32	72.60
জিঙ্ক	Zn	30	65.38
জিরকোনিয়াম	Zr	40	91.22
জেনন	Xe	54	131.30
টার্বেিয়াম	Tb	65	159.20
টিন	Sn	50	118.70
টিটানিয়াম	Ti	22	47.90
টেক্সনেসিয়াম	Tc	43	99.00*
টেলুরিয়াম	Te	52	127.61
ট্যাংটেলাম	Ta	73	180.88
ডিসপ্রোসিয়াম	Dy	66	162.46
থলিয়াম	Tl	81	204.39

নাম	সাংকেতিক চিহ্ন	আটমিক নং	আটমিক ওয়েট
থুলিয়াম	Tm	69	169.40
থোরিয়াম	Th	90	232.12
নাইট্রোজেন	N	7	14.01
নিকেল	Ni	28	58.69
নিয়ন	Ne	10	20.18
নিয়োডিমিয়াম	Nd	60	144.27
ন্যোবিয়াম	Nb	41	92.91
নেপচুনিয়াম	Np	93	237.00*
পটাশিয়াম	K	19	39.10
পোলোনিয়াম	Po	84	210.00
প্যালাডিয়াম	Pd	46	106.70
প্ল্যাটিনাম	Pt	78	195.23
প্লুটোনিয়াম	Pu	94	239.00*
প্রাসিওডিমিয়াম	Pr	59	140.92
প্রোটোঅ্যাক্টিনিয়াম	Pa	91	231.00
প্রোমেথিয়াম	Pm	61	145.00
ফস্ফরাস	P	15	30.98
ফ্রান্সিয়াম	Fr	87	223.00*
ফ্লোরিন	F	9	19.00
বার্কেলিয়াম	Bk	97	245.00*
বোরন	B	5	10.82
বিস্মাথ	Bi	83	209.00
বেরিলিয়াম	Be	4	9.01
বারিয়াম	Ba	56	137.36
ব্রোমিন	Br	35	79.92

নাম	সংকেতিক চিহ্ন	অ্যাটমিক নম্বর	অ্যাটমিক ওয়েট
ভ্যানাডিয়াম	V	23	50.95
মার্কারি	Hg	80	200.61
মোলিব্‌ডেনাম	Mo	42	95.95
ম্যাঙ্গানিজ	Mn	25	54.93
ম্যাগ্নেসিয়াম	Mg	12	24.32
রেডিয়াম	Ra	88	226.05
রেনিয়াম	Re	75	186.31
রুথেনিয়াম	Ru	44	101.70
রুবিডিয়াম	Rb	37	85.48
রোডিয়াম	Rh	45	102.91
র্যাডন	Rn	86	222.00
লিথিয়াম	Li	3	6.94
লুটেশিয়াম	Lu	71	174.99
লেড	Pb	82	207.21
ল্যাঙ্ঘেনাম	La	57	138.92
সাল্‌ফার	S	16	32.07
সিল্‌ভার	Ag	47	107.88
সিলিকন	Si	14	28.06
সেলেনিয়াম	Se	34	78.96
সোডিয়াম	Na	11	22.99
স্মারিয়াম	Sm	62	150.43
স্ক্যান্ডিয়াম	Sc	21	45.10
স্ট্রন্টিয়াম	Sr	38	87.63
হাইড্রোজেন	H	1	1.008
হিলিয়াম	He	2	4.003

নাম	সাংকেতিক চিহ্ন	আটমিক নম্বর	আটমিক ওয়েট
হোল্মিয়াম	Ho	67	164.94
হাফনিয়াম	Hf	72	178.60

উপরোক্ত তালিকায় * চিহ্নিত মৌলিক পদার্থগুলোর আটমিক ওয়েট দৃঢ়ক সংখ্যায় ওইগুলোর সবচেয়ে স্থায়ী আইসোটোপের † মাস-নাম্বার, বা আইসোটোপিক ওয়েট † প্রকাশিত হয়েছে।

রেডিও-অ্যাক্টিভ এলিমেন্ট

[নাম ও আটমিক নম্বর]

সামান্য রেডিও-অ্যাক্টিভ মৌলিক পদার্থ হলো : পটাসিয়াম 19, রুবিডিয়াম 37, সিজিয়াম 55, বিস্মাথ 83 ; আর বিশেষভাবে রেডিও-অ্যাক্টিভ মৌলিক হলো : টেকনেসিয়াম 43, পোলোনিয়াম 84, অ্যাক্টেটাইন 85, ব্যাডেন 86, ফ্রান্সিয়াম 87, রেডিয়াম 88, অ্যাক্টিনিয়াম 89, থোরিয়াম 90, প্রোটোঅ্যাক্টিনিয়াম 91, ইউরেনিয়াম 92, * নেপচুনিয়াম 93, প্লুটোনিয়াম 94, অ্যামিরিসিয়াম 95, কুরিয়াম 96, বার্কেলিয়াম 97, ক্যালিফোর্নিয়াম 98.

* উপরোক্ত তালিকায় ইউরেনিয়ামের পরবর্তী এলিমেন্ট ছয়টিকে বলে ট্রান্সইউরেনিক † এলিমেন্ট।

রেকার-অর্থ এলিমেন্ট

[নাম ও আটমিক নম্বর]

স্ক্যান্ডিয়াম 21, ইট্রিয়াম 39, ল্যান্থেনাম 57, সিরিয়াম 58, প্রোসিওভিমিয়াম 59, নিওভিমিয়াম 60, প্রোমিথিয়াম 61, স্যামারিয়াম 62, ইউরোপিয়াম 63, গ্যাডোলিনিয়াম 64, টার্বিয়াম 65, ডিসপ্রোসিয়াম 66, হোল্মিয়াম 67, আর্বিয়াম 68, থুলিয়াম 69, ইটার্বিয়াম 70, লুটেসিয়াম 71.

মৌলিক পদার্থের পর্যায় সারণী

(পারমাণবিক সংখ্যার ক্রম অনুসারে)

↓ পর্যায়	0		1		2		3	
	শ্রেণী →		a	b	a	b	a	b
প্রথম, ক্রম	1	2	3					
	হাইড্রোজেন	হিলিয়াম	লিথিয়াম বেরিলিয়াম		... বোরন	
দ্বিতীয়, ক্রম		10	11					
	...	নিয়ন	সোডিয়াম ম্যাগনেসিয়াম		অ্যালুমিনিয়াম	
(ক) প্রথম, দীর্ঘ (খ)		18	19		20		21	...
	...	আর্গন	পটাসিয়াম		ক্যালসিয়াম ...		স্ক্যান্ডিয়াম	
			29		30		31	
			... কপার		... জিঙ্ক		... গলিয়াম	
(ক) দ্বিতীয়, দীর্ঘ (খ)		36	37	...	38	...	39	...
	...	ক্রিপ্টন	রুবিডিয়াম		ষ্ট্রোন্টিয়াম		ইটিয়াম	
			47		48		49	
			... সিলভার		... ক্যাডমিয়াম		... ইন্ডিয়াম	
(ক) তৃতীয়, দীর্ঘ (খ)		54	55	...	56	...	57-71	...
	...	জেনন	সিজিয়াম		বেরিয়াম		রেয়ার আর্থ	
			79		80		81	
			... গোস্ত		... মারকারি		... থলিয়াম	
চতুর্থ, দীর্ঘ		86	87	...	88	...	89	...
	...	র্যাডন	ফ্রান্সিয়াম		রেডিয়াম		অ্যাক্টিনিয়াম	

21 স্ক্যান্ডিয়াম ও 39 ইটিয়াম ছাড়া 'রেয়ার আর্থ' ধাতু হলো 57 ল্যান্থানাম, 58 সিরিয়াম, 59 প্রাসিওডিমিয়াম, 60 নিওডিমিয়াম, 61 প্রোমিথিয়াম, 62 স্মারিয়াম, 63 ইউরোপিয়াম, 64 গ্যাডোলিনিয়াম, 65 টার্বিয়াম, 66 ডিসপ্রোসিয়াম, 67 হোলমিয়াম, 68 আর্বিয়াম, 69 থুলিয়াম, 70 ইটার্বিয়াম, 71 লুটেসিয়াম। আবার 93 নেপচুনিয়াম প্রকৃতি ট্রান্সইউরেনিক মৌলিকগুলিও 'রেয়ার আর্থ' শ্রেণীর বলা যায়; এগুলি আবার বিশেষ রেডিও-অ্যাক্টিভও বটে।

মৌলিক পদার্থের পর্যায় সরণী

(পারমাণবিক সংখ্যার ক্রম অনুসারে)

5		6					
a	b	a					
7		8		9			
. নাইট্রোজেন		... অক্সিজেন		... ফ্লোরিন		...	
15		16		17			
... ক্লোরাস		... সালফার		... ক্লোরিন		...	
23	...	24	...	25	...	26	27 28
ভ্যানাডিয়াম		ক্রোমিয়াম		ম্যাংগেনিসিয়াম		আয়রন কোবাল্ট নিকেল	
33		34		35			
... আর্সেনিক		... সিলেনিয়াম		... ব্রোমিন		...	
41	...	42	...	43	...	44	45 46
নিয়োবিয়াম				টেকনেসিয়াম		রুথেনিয়াম রিড প্যালাডিয়াম	
51		52		53			
... আন্টিমনি		... টেলুরিয়াম		... আয়োডিন		...	
73	...	74	...	75	...	76	77 78
ট্যান্টালাম		ট্যাংষ্টেন		রেনিয়াম		অসমি-ইরি-প্লাটিনাম	
83		84		85			
... বিস্মাধ		... পোলোনিয়াম		... অ্যাক্টাইন		...	
90		92	93	94	95	96	97 98
থোরিয়াম		ইউরেনিয়াম		প্লুটো-আমেরিকিয়াম		কুরি-বার্কেলি-ক্যালিফোর্নিয়াম	
অ্যাক্টিনিয়াম		... নেপচুনিয়াম		নিয়াম সিয়াম		য়াম য়াম ফোর্নিয়াম	

যুহু রেডিও-অ্যাক্টিভ মৌলিক হলো 19 পটাসিয়াম, 37 রুবিডিয়াম, 55 সিজিয়াম, 83 বিস্মাধ; আর তীব্র রেডিও-অ্যাক্টিভ হলো 84 প্লুটোনিয়াম, 86 র্যাডন, 87 ফ্রান্সিয়াম, 88 রেডিয়াম, 89 অ্যাক্টিনিয়াম, 90 থোরিয়াম, 91 প্রোটোঅ্যাক্টিনিয়াম, 92 ইউরেনিয়াম। 93 নেপচুনিয়াম প্রভৃতি ট্রান্সইউরেনিক মৌলিকগুলিকে 'রেয়ার আর্থ' শ্রেণীর বলা যেতে পারে। এগুলিও বিশেষ রেডিও-অ্যাক্টিভ বা তেজস্ক্রিয় মৌলিক পদার্থ।

বিভিন্ন তরঙ্গের দৈর্ঘ্য ও গতি

আলোক-তরঙ্গ :

দৃশ্য আলোকের (লাইট ↑) তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের সীমা মোটামুটি হিসেবে (বেগুনি বর্ণের) 4×10^{-8} সেন্টিমিটার থেকে (লাল বর্ণের) 8×10^{-8} সেন্টিমিটার ধরা যেতে পারে। সাদা আলোকের সংগঠক প্রধান সাতটা বর্ণের (স্পেকট্রাম ↑, স্পেকট্রাম কালার ↑) বিভিন্ন রশ্মির তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের পরস্পর পার্থক্য স্থানিদিষ্টরূপে নির্ধারণ করা সম্ভব নয়। মোটামুটি ভাবে বিভিন্ন বর্ণের আলোক-তরঙ্গের দৈর্ঘ্য-সীমা নিম্নে দেওয়া হলো :

আলোক-তরঙ্গের দৈর্ঘ্য ‘অ্যাঙ্গস্ট্রম’ এককে (A. U.) পরিমিত হয় ;
 $1 \text{ A.U.} = 10^{-8}$ অর্থাৎ .00000001 সেন্টিমিটার।

লালবর্ণের রশ্মির	7800 A. U.	থেকে	6400 A. U.
কমলা “ “	6400 A. U.	“	5900 A. U.
হল্‌দে “ “	5900 A. U.	“	5500 A. U.
সবুজ “ “	5500 A. U.	“	4900 A. U.
নীল “ “	4900 A. U.	“	4600 A. U.
গাঢ়নীল “	4600 A. U.	“	4300 A. U.
বেগুনি “	4300 A. U.	“	3800 A. U.

[$7800 \text{ A. U.} = 7800 \times 10^{-8}$ সেন্টিমিটার

= $7800 \times .00000001$ সেন্টিমিটার

= .000078 সেন্টিমিটার]

আলোক-তরঙ্গের গতি প্রতি সেকেন্ডে প্রায় 2.9978×10^{10} সেন্টিমিটার = 186,326 মাইল। বিভিন্ন দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গ-প্রবাহের কলে আলোক, বেতার, এক্স-রশ্মি প্রভৃতি উৎপন্ন হয়ে থাকে। এগুলোর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য পৃথক ; কিন্তু গতিসকলেরই মোটামুটি সমান।

এক্স-রশ্মি :

এক্স-রশ্মির তরঙ্গ আলোক-তরঙ্গ অপেক্ষা অনেক ক্ষুদ্রতর। এর তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যও সুনির্দিষ্ট নয়; একটা নির্দিষ্ট দৈর্ঘ্যসীমার মধ্যবর্তী বিভিন্ন তরঙ্গ-দৈর্ঘ্যের সকল তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গই এক্স-রশ্মি নামে অভিহিত। মোটামুটি হিসেবে এই সীমা হলো 10^{-6} সেন্টিমিটার থেকে 10^{-9} সেন্টিমিটার; এর মধ্যবর্তী সকল দৈর্ঘ্যের তরঙ্গগুলোই এক্স-রশ্মি।

গামা-রশ্মি :

গামা-রশ্মির তরঙ্গদৈর্ঘ্য এক্স-রশ্মি অপেক্ষাও ক্ষুদ্রতর; প্রায় 10^{-8} সেন্টিমিটার থেকে 10^{-10} সেন্টিমিটার দৈর্ঘ্যের তড়িৎচুম্বকীয় তরঙ্গগুলো গামা-রশ্মি।

রেডিও তরঙ্গ :

রেডিও বা বেতার-তরঙ্গ সুবৃহৎ দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গ প্রবাহের ফলে সৃষ্টি হয়। বেতার-তরঙ্গের দৈর্ঘ্য প্রায় এক সেন্টিমিটার থেকে 20,000 মিটার পর্যন্ত হতে পারে। সাধারণতঃ সামান্য দৈর্ঘ্যের ক্ষুদ্র বেতার-তরঙ্গগুলো ব্যাভার ঘঞ্জে ব্যবহৃত হয়। রেডিও স্টেশন থেকে সাধারণতঃ 10 মিটার থেকে 10,000 মিটার পর্যন্ত দৈর্ঘ্যের বিভিন্ন রেডিও-তরঙ্গ বিকশিত হয়ে থাকে। এর মধ্যে 10 থেকে 100 মিটার দৈর্ঘ্যবিশিষ্ট তরঙ্গগুলোকে বলে সর্ট ওয়েভ; 100 থেকে 1000 মিটারের গুলোকে বলে মিডিয়াম ওয়েভ, আর 1000 থেকে 10,000 মিটার দৈর্ঘ্যের তরঙ্গগুলোকে বলে লং ওয়েভ।

শব্দ-তরঙ্গ :

বিভিন্ন ইলেক্ট্রোম্যাগনেটিক ↑, অর্থাৎ তড়িৎ-চুম্বকীয় তরঙ্গ (যেমন আলোক, বেতার, গামারশ্মি প্রভৃতি) সম্পূর্ণ শূণ্যস্থানে, অর্থাৎ কোন বস্তু-মাধ্যম ব্যতীতই প্রবাহিত হতে পারে। শব্দ-তরঙ্গ কিন্তু কোনরূপ বস্তুর মাধ্যম ব্যতিরেকে

পরিচালিত হতে পারে না ; কোন বস্তুর দ্রুত কম্পনের ফলে (সাউণ্ড ↑) সংলগ্ন মাধ্যম পদার্থে লজ্জিটিউডিগাল আকারের তরঙ্গ প্রবাহিত হয়ে শব্দের সৃষ্টি হয়ে থাকে । এর কম্পন-সংখ্যা (ফ্রিকোয়েন্সি ↑) সেকেন্ডে 30 থেকে 3000 পর্যন্ত হলে উৎপন্ন শব্দ মানুষের শ্রুতিগোচর হয় (অডিবিলিটি-লিমিট ↑) । শব্দের গতি মাধ্যম-পদার্থের বিভিন্নতা ও তাপ-বৈষম্যের ফলে বিভিন্নরূপ হয়ে থাকে । সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় তাপ ও চাপে (এন. টি. পি ↑) বায়ুর মাধ্যমে শব্দতরঙ্গ প্রতি সেকেন্ডে 1120 ফুট, বা 331.7 মিটার গতিতে প্রবাহিত হয় ; = প্রতি ঘণ্টায় প্রায় 760 মাইল ।

বিভিন্ন মাধ্যমে শব্দ-তরঙ্গের গতি

(প্রতি সেকেন্ডে, মিটার এককে)

গ্যাসীয় মাধ্যমে (এন. টি. পি)	কঠিন ও তরল মাধ্যমে (20° সেন্টিগ্রেড)
বায়ু.....331.7	জল.....1457
কার্বন ডাইঅক্সাইড... ..259	অ্যালকোহল.... - ..1210
হাইড্রোজেন1262	অ্যালুমিনিয়াম.... ..5100
অক্সিজেন.....316	আয়রন..... 5000
কোল গ্যাস.....490	প্লাটিনাম..... 2700

গলনাংক, স্ফুটনাংক ও স্পেসিফিক হিট

(কয়েকটি সাধারণ মৌলিক পদার্থের)

পদার্থের নাম	সাধারণ বায়ুমণ্ডলীয় চাপে (1 নর্মাল আটমস্ফিয়ার = 1'01325 বার)		স্পেসিফিক হিট (গ্রাম/সেণ্টিমিটার/ক্যালোরি)	
	গলনাংক (ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড)	স্ফুটনাংক (ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড)	উষ্ণতার-স্তর (ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড)	স্পেসিফিক হিট
অ্যালুমিনিয়াম	657	1800	17'1	'217
আয়রন	1530	2450	18'1	'113
আয়োডিন	113	184'4	9'98	'054
কার্বন	3500	4200	11	'160
কপার	1083	2310	15'1	'093
ক্যালসিয়াম	810	1170	'2	'149
গোল্ড	1063	2530	17'1	'031
জিঙ্ক	418	918	20	'0924
টিন	232	2270	20	'054
টাংস্টেন	3360	3700	20'1	'034
মার্কাসি	- 38'8	356'7	20	'0333
ম্যাগনেসিয়াম	651	1120	17'1	'247
লেড	327	1620	20'1	'0305
সিলভার	960	1955	15'1	'056
সোডিয়াম	97'5	877	0	'283
অক্সিজেন	- 219	- 182'9	- 200	'35
আর্গন	- 188	- 186	—	—
নাইট্রোজেন	- 210'5	- 195'7	- 208	'028
নিয়ন	- 248'67	- 245'9	—	—
হাইড্রোজেন	- 259	- 252'7	- 253	6'0
প্র্যাটিনাম	1773	3910	15'1	'0322
পটাসিয়াম	62'5	760	'56	'19

কয়েকটি মৌলিক পদার্থের ডেন্সিটি

(কঠিন ও তরল পদার্থ)

নিম্নলিখিত মৌলিক পদার্থগুলোর ডেন্সিটি ↑ য়োঁটাম্টি হিম্বে সাধারণ উষ্ণতায় (17° থেকে 23° সেণ্টিগ্রেড) প্রতি ঘন সেণ্টিমিটারে ও গ্রাম এককে প্রদত্ত হয়েছে ; কোন কোন ক্ষেত্রে অবশ্য বিশেষ উষ্ণতা উল্লেখ করা হয়েছে । বিভিন্ন কারণে পদার্থের ডেন্সিটির কিছু কিছু তারতম্য ঘটে থাকে ।

পদার্থ	ডেন্সিটি গ্রাম / সি. সি.	পদার্থ	ডেন্সিটি গ্রাম / সি. সি.
অ্যালুমিনিয়াম	2.70	টিন	7.29
অ্যাক্টিমনি	6.62	টাংস্টেন	19.30
আর্সেনিক	5.73	ম্যাগ্নেসিয়াম	1.74
আয়োডিন	4.95	ম্যাঙ্গানিজ	7.39
আয়রন (বিশুদ্ধ)	7.86	মার্কায়ি	13.56 / 15°
কপার	8.93	নিকেল	8.90
ক্যালসিয়াম	1.55 / 29°	নাইট্রোজেন	79 / - 196°
ক্রোমিয়াম	7.10	(তরল)	
ক্লোরিন (তরল)	2.49 / 0°	লেড	11.37
গোল্ড	19.32	সিলভার	10.50
জিঙ্ক	7.10	সিলিকন	2.30
পটাসিয়াম	.86	সোডিয়াম	.97
প্লাটিনাম	21.50	হাইড্রোজেন	.07 (ফুটনাক্ষে)
অক্সিজেন (তরল)	1.27 / - 235°	(তরল)	

কয়েকটি সাধারণ যৌগিক পদার্থের ডেন্সিটি

গ্লিসারিন	1.26	আয়রন, কাস্ট	7.1—7.7
গ্রাস (সাধারণ)	2.4—2.6	„ , বট	7.8—7.9
টার্পেন্টাইন	.87	টিল	7.7—7.9
জল (0°)	.99987	পেট্রল	.68—72
„ (4°)	1.00000	বরফ (0°)	.9168
„ (20°)	.99823		

কয়েকটি গ্যাসীয় পদার্থের ডেন্সিটি

প্রতি লিটারে (1000'028 সি. সি.) গ্রাম এককে ডেন্সিটি দেওয়া;

হলো ; উষ্ণতা 0° সেন্টিগ্রেড, চাপ 760 মিলিমিটার, অর্থাৎ

এন. টি. পি. অবস্থায় ।

গ্যাস	ডেন্সিটি (গ্রাম/লিটার)	গ্যাস	ডেন্সিটি (গ্রাম/লিটার)
বায়ু	1'2928	নাইট্রোজেন, N ₂	1'2507
অ্যামোনিয়া, NH ₃	0'7708	মিথেন, CH ₄	0'7167
অক্সিজেন, O ₂	1'4290	হাইড্রোজেন, H ₂	0'0899
আর্গন, A	1'7809	হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড, HCl	1'6390
কার্বন ডাই- অক্সাইড, CO ₂	1'9968	হাইড্রোজেন	
ক্লোরিন, Cl ₂	3'2200	সালফাইড, H ₂ S	1'5390
ক্রিপ্টন, Kr	3'6800	হিলিয়াম, He	0'1785
জেনন, Xe	5'8500	ব্রোমিন, Br ₂	7'1390
নিয়ন, Ne	0'9000	ক্লোরিন, F ₂	1'6900

বিভিন্ন উষ্ণতায় জল ও পারদের ডেন্সিটির তুলনা

উষ্ণতা (ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড)	জল (গ্রাম / সি. সি.)	পারদ (গ্রাম / সি. সি.)
0	99987	13'5951
4	1'00000	—
10	99970	13'5704
50	98804	13'4725
100	95835	13'3518

ফ্রিজিং মিক্শচার

নির্দিষ্ট অমুপাতে কোন কোন পদার্থের সংমিশ্রণের ফলে উষ্ণতা সর্বাধিক হ্রাস পায়। এরূপ মিশ্রণকে বলে 'ফ্রিজিং মিক্শচার'; বাংলায় বলা যায় হিমায়ী-মিশ্রণ। এরূপ কয়েকটা মিশ্রণের তালিকা নিম্নে দেওয়া হলো; এর প্রথম ও দ্বিতীয় স্তম্ভে মিশ্রণীয় পদার্থের নাম ও অমুপাত, তৃতীয় স্তম্ভে পদার্থগুলোর প্রাথমিক উষ্ণতা এবং চতুর্থ স্তম্ভে মিশ্রণের পরে উদ্ভূত নিম্নতাপ-সূচক উষ্ণতা 'ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড' স্কেলে দেখান হয়েছে :

পদার্থ ও অমুপাত	পদার্থ ও অমুপাত	প্রাথমিক উষ্ণতা	মিশ্রণের পরবর্তী উষ্ণতা
অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইড NH_4Cl , 30	জল, H_2O , 100	13.3	-5.1
পটাসিয়াম আয়োডাইড KI , 140	জল, H_2O , 100	10.3	-11.7
অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইড NH_4Cl , 25	চূর্ণিত বরফ 100	-1	-15.4
খাদ্য লবণ, NaCl , 33	" 100	-1	-21.3
জলীয় সালফিউরিক অ্যাসিড, $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (66.1 % H_2SO_4) 1	" 4.32	-1	-25.0
ক্যালসিয়াম ক্লোরাইড ও জল, $\text{CaCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$, 1	" .61	0	-39.0
" " 1	" .70	0	-54.0
" " 1	" .81	0	-40.0
অ্যালকোহল, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$,	কার্বনডাইঅক্সাইড, CO_2 (কঠিন)	...	-72.0
ক্লোরোফর্ম, CHCl_3 ,	" "	...	-77.0
ইথার, $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$,	" "	...	-77.0
সালফার ডাইঅক্সাইড, SO_2 (ভয়ল)	" "	...	-82.0

সৌর পরিবার সম্পর্কীয় বিভিন্ন জ্ঞাতব্য তথ্যাদি

1 Km (কিলোমিটার) - 1093'611 গজ

1 Kgm (কিলোগ্রাম) - 2'204622 পাউণ্ড

গ্রহের নাম	সূর্য থেকে গড় দূরত্ব (10^6 Km)	নিরক্ষীয় ব্যাস (Km)	সূর্য পরিক্রমণ কাল (বছর) (দিনের হিসাবে)	মাস (ওজন) (10^{24} Kgm)	নিজ কক্ষ আবর্তন কাল	উপগ্রহ সংখ্যা
মার্কাসি	57'85	5000	87'97	0'312	—	0
ভেনাস	108'11	12400	224'70	4'9	30 ঘণ্টা	0
আরুথ	149'46	12756'6	365'26	6'0	23ঘ. 56মি.	1
মার্স	227'7	6783	686'98 (1 বছর 322 দিন)	0'65	24ঘ. 37মি 23 সে.	2
জুপিটার	777'6	142600	11 বছর 314 দিন	1901'4	9ঘ. 50মি.	9
স্যাটার্ন	1426'0	119000	29 বছর 167 দিন	568'8	10ঘ. 14মি.	10এবং 3 বলয়
ইউরেনাস	2868'3	51500	84ব.5 দিন	87'7	10ঘ. 45মি.	4
নেপচুন	4494'3	49900	164 বছর 288 দিন	103	15ঘ. 48মি.	1
সূর্য		$1\ 392 \times 10^6$	—	$1'984 \times 10^{30}$	25 দিন 9'1 ঘ.	—
চন্দ্র	—	3478	—	$7'36 \times 10^{22}$	27দি. 7ঘ. 43মি 11সে (চান্দ্র মাস)	—

বায়ুমণ্ডলের উপাদান

সমুদ্রতলের উচ্চতায় (45° ল্যাটিটিউড) অবস্থিত বায়ুমণ্ডলীয় স্তরে ওজনের শতকরা হিসেবে সংমিশ্রিত বিভিন্ন গ্যাসীয় উপাদান :

%ওজন হিসাবে		%ওজন হিসেবে	
নাইট্রোজেন—	75.5	নিয়ন—	8.4×10^{-4}
অক্সিজেন—	23.2	জেনন—	3×10^{-6}
আর্গন—	0.92	হিলিয়াম—	7×10^{-6}
কার্বন ডাইঅক্সাইড—	0.3	হাইড্রোজেন—	7×10^{-6}
ক্রিপ্টন—	14×10^{-6}		

বিভিন্ন আকারবিশিষ্ট পদার্থের আয়তন :

গোলাকার — $4\pi r^2/3$	চতুষ্কোণ — lbh
নলাকার — $\pi r^2 l$	সমবাহ চতুষ্কোণ — l^3
	(কিউব)

ঘন (সলিড) কোণাকার— $\frac{4}{3}\pi r^2 h$

উল্লিখিত সূত্রগুলিতে পদার্থটির দৈর্ঘ্য l, প্রস্থ b, উচ্চতা h, ব্যাসার্ধ r এবং $\pi = 3.1416$ ধরা হয়েছে।

আয়তনের বর্গ পরিমাণ

144 বর্গ ইঞ্চি =	1 বর্গ ফুট	= 9.2903 বর্গ ডেসিমিটার
9 „ ফুট =	1 „ গজ	= 0.8361 „ মিটার
30 $\frac{1}{4}$ „ গজ =	1 „ পোল	= 25.293 „ মিটার
40 „ পোল =	1 রুড	= 10.117 একর
4 রুড =	1 একর	= 0.40468 হেক্টর
640 একর =	1 বর্গ মাইল	= 259.00 হেক্টর

কয়েকটি প্রবন্ধ রাশি

π (পাই) = 3.1415927	1 রেডিয়ান = 57.29578 ডিগ্রি
π° — 9.8696044	1° (ডিগ্রি) — 0.01745329 রেডিয়ান
1/ π — 0.3183099	

M (মিউ) মাইক্রন	= 10^{-8} মিলিমিটার
A. U (অ্যাঙ্কস্ট্রম ইউনিট)	= 10^{-8} সেন্টিমিটার

বিভিন্ন একক পরিবর্তনের সহজ কৌশল :

1. ইঞ্চিকে সেন্টিমিটার করতে 5 দিয়ে গুণ করে 2 দিয়ে ভাগ ;
2. সেন্টিমিটারকে ইঞ্চি ,, 2 ,, ,, ,, 5 ,, ,, ;
3. পাউণ্ডকে কিলোগ্রাম, 11 ,, ,, ,, 5 ,, ,, ;
4. কিলোগ্রামকে পাউণ্ড ,, 5 ,, ,, ,, 11 ,, ,, ;
5. লিটারকে গ্যালন ,, 50 ,, ,, ,, 11 ,, ,, .
6. গ্যালনকে লিটার ,, 11 ,, ,, ,, 50 ,, ,, .
7. সেন্টিগ্রেড ডিগ্রিকে ফারেনহাইট ডিগ্রি করতে
9 দিয়ে গুণ করে 5 দিয়ে ভাগ করে 32 যোগ ;
8. ফারেনহাইট ডিগ্রিকে সেন্টিগ্রেড ডিগ্রি করতে
বিয়োগ 32, তারপরে 5 দিয়ে গুণ করে 9 দিয়ে ভাগ।

বিভিন্ন একক পরিবর্তন

দৈর্ঘ্য :

1 ইঞ্চি = 2.54 সেন্টিমিটার	1 মিটার = 10 ডেসিমিটার (dm.)
1 গজ = 0.914399 মিটার	= 100 সেন্টিমিটার (cm.)
1 মাইল = 1.6093 কিলোমিটার	= 1000 মিলিমিটার (mm.)
	= 39 37 ইঞ্চি = 1.094 গজ
10 মিটার (m)	= 1 ডেকামিটার (Dm.)
100 " "	= 1 হেক্টোমিটার (Hm.)
1000 " "	= 1 কিলোমিটার (Km.)
	= 0.6214 মাইল

ওজন :

4° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় 1 ঘন সেন্টিমিটার (c.c.) বিশুদ্ধ জলের ওজন ধরা হয়েছে 1 গ্রাম :

1 গ্রাম = 0.035 আউন্স	1 গ্রেন = 0.064799 গ্রাম (gwt)
1000 গ্রাম = 1 কিলোগ্রাম	1 আউন্স = 28.35 গ্রাম
= 2.205 পাউণ্ড	1 পাউণ্ড = 0.453592 কিলোগ্রাম
	1 টন = 1016 কিলোগ্রাম (Kgm)

আয়তন :

4° সেন্টিগ্রেড উষ্ণতায় 760 মিলিমিটার বায়ুমণ্ডলীয় চাপে 1 কিলোগ্রাম বিশুদ্ধ জলের আয়তন 1 লিটার :

$$\begin{aligned} 1 \text{ লিটার} &= 1000.027 \text{ ঘন সেন্টিমিটার (c. c.)} \\ &= 1.000027 \text{ ঘন ডেসিমিটার (Cu. dm.)} \\ &= 33.81 \text{ আউন্স (ফ্লুইড)} - 1.816 \text{ পাইন্ট} \end{aligned}$$

$$1 \text{ গ্যালন} = 4.545963 \text{ লিটার}$$

$$1 \text{ ঘন ইঞ্চি} = 16.387 \text{ ঘন সেন্টিমিটার (c.c.)}$$

$$1 \text{ ঘন মিলিমিটার} = 0.999972 \text{ ঘন সেন্টিমিটার}$$

উষ্ণতা :

উষ্ণতা পরিমাপের সেন্টিগ্রেড ও ফারেনহাইট স্কেলে জলের হিমাংক যথাক্রমে 0°C ও 32°F ; স্ফুটনাংক যথাক্রমে 100°C ও 212°F ; হতরাং এই সমান তাপীয় ব্যবধান সেন্টিগ্রেড স্কেলে 100° এবং ফারেনহাইট স্কেলে 180° হবে। কাজেই 1° ফারেনহাইট = $100/180$, অর্থাৎ $5/9$ সেন্টিগ্রেড ভিত্তি। এভাবে ওর যে কোন একক থেকে অপর এককে নিম্নলিখিত সূত্রানুসারে সহজেই উষ্ণতার মান পরিবর্তন করা যেতে পারে :

$$F^{\circ} = 9/5 (C^{\circ}) + 32$$

$$C^{\circ} = 5/9 (F^{\circ} - 32)$$

এরূপ হিসেবে :

$^{\circ}\text{C}$	$^{\circ}\text{F}$	$^{\circ}\text{C}$	$^{\circ}\text{F}$
0	32	20	68
5	41	25	77
8	46.4	30	86
10	50	50	122
15	59	100	212

উষ্ণতা পরিমাপের একক হিসেবে সেন্টিগ্রেড ও ফারেনহাইট এককই সমধিক প্রচলিত ; ক্রমার স্কেলের ব্যবহার তেমন নেই।

বিভিন্ন সংখ্যার বর্গমূল ও ঘনমূল

বর্গমূল (স্কোয়ার রুট)		ঘনমূল (কিউব রুট)	
1	= 1'00	1	= 1'00
2	= 1'4142136	2	= 1'2599210
3	= 1'7320508	3	= 1'4422496
4	= 2'00	4	= 1'5874011
5	= 2'2360680	5	= 1'7099759
6	= 2'4494897	6	= 1'8171206
7	= 2'6457513	7	= 1'9129312
8	= 2'8284271	8	= 2'00
9	= 3'00	9	= 2'08008১7
10	= 3'1622777	10	= 2'1544347

রোমান সংখ্যা-লিখন পদ্ধতি

1 - I	6 = VI	20 - XX
2 - II	7 = VII	30 = XXX
3 - III	8 = VIII	50 - L
4 - IV	9 = IX	100 - C
5 - V	10 = X	500 - D
		1000 - M

কৌশলটা এই :

5 = V	, তা থেকে ...	4 - IV	আর	6 - VI
10 - X	, " " ...	9 - IX	,	11 - XI
50 - L	, " " ...	40 - XL	,	60 - LX
100 - C	, " " ...	90 - XC	,	110 - CX
500 - D	, " " ...	400 - CD	,	600 - DC
1000 = M	, " " ...	900 = CM	,	1100 - MC

বিখ্যাত উদ্ভাবন ও উদ্ভাবক

উদ্ভাবিত জিনিস	উদ্ভাবন কাল	উদ্ভাবকের নাম
অটোমেটিক টেলিফোন	... 1889 ...	স্ট্রোজার
আর্ক ল্যাম্প	... 1808 ...	ডেভি
অ্যাসিস্টেণ্টক সার্জারি	... 1865 ...	লিস্টার
ইলেকট্রিক ফ্যান	... 1886 ..	হুইলার
“ ফার্নেস	... 1877 ...	সিমেন্স
“ লাইট	... 1879 ...	এডিসন
ওয়্যারলেস টেলিগ্রাফ	... 1896 ...	মার্কোনি
“ টেলিফোন	... 1902 ...	ফেনেস্টোন
এরোপ্লেন	... 1903 ...	রাইট ভ্রাতৃদ্বয়
এক্স-রে	... 1895 ...	রন্টগেন
কালার ফটোগ্রাফি	... 1892 ...	লিপ্‌ম্যান
গ্যাস ম্যান্টেল	... 1885 .	ওয়েল্‌স ব্যাক
জাইরোকম্পাস	... 1905 ..	আল্‌কাটজ
জাইরোস্কোপ	... 1817 ...	বোনেম্বার্জার
টকি পিকচার	... 1926 ...	কেজ
টাইপ-রাইটার	.. 1867 ...	শোল্‌স
টেলিগ্রাফ	.. 1837 ...	মোর্স
টেলিভিজন	... 1927 ..	বেয়ার্ড
টেলিফোন	... 1876 ...	বেল
ডায়নামো	... 1831 ...	ফ্যারাডে
ডিনামাইট	... 1867 ...	নোবেল
ডিজেল ইঞ্জিন	... 1896 ...	ডিজেল
পোর্টল্যান্ড সিমেন্ট	.. 1827 ...	অ্যাসপডিল
পেনিসিলিন	... 1929 ...	ফ্লেমিং
ফনোগ্রাফ (গ্রামোফোন)	... 1877 ...	এডিসন
ফটোগ্রাফি	... 1827 ...	নিপ্‌স
ফটোগ্রাফিক ক্লিন্স	... 1887 ...	গুড উইন ইন্‌স্ট্যান
বাইসাইকেল	... 1855 ...	ল্যালিমেন
বুনসেন বার্নার	... 1855 ...	বুনসেন
বিসমার প্রোসেস	... 1855 ...	বিসমার

উদ্ভাবিত জিনিস	উদ্ভাবন কাল	উদ্ভাবকের নাম
মোসন পিকচার	... 1893 ...	এডিসন
" " প্রোজেক্টর	... 1894 ...	জেনকিন্স
ম্যাচ (দেশলাই)	... 1827 ...	ওয়েকার
	... 1829 ...	হোলডেন
রেডিও	... 1896 ...	মার্কোনি
রেয়ন	... 1855 ...	অ্যাডেমার্স
রোটারি প্রিন্টিং	... 1847 ...	হো
লাইনো টাইপ	... 1833 ...	ম্যাগেনহ্যালার
সায়েনাইড প্রোসেস	... 1890 ...	ম্যাক আর্থার
সেলুলয়েড	... 1870 ...	হায়ার্ট
সেক্টি ল্যাম্প	... 1815 ..	ডেভি
সেক্টি ম্যাচ	... 1844 ...	পাস্ক
সিউইং মেশিন	... 1845 ..	হায়োই
স্টিম ইঞ্জিন	... 1769 ...	ওয়াট
" টার্বাইন	... 1882 .	ডি. লান্ডাল
স্ট্যাথিস্কোপ	... 1819 ...	ল্যানেক
হাইড্রোপেন	... 1911 ...	কার্টিস
হাইড্রোফোবিয়া ইন্জেক্সন	... 1885 ...	পাস্তর
স্ট্রেন্টোমাইসিন	... 1944 ...	ওয়াক্সম্যান

নোবেল পুরস্কার

সুইডেনের বিখ্যাত বিজ্ঞানী অ্যালফ্রেড বার্নার্ড নোবেল 1896 খৃষ্টাব্দের 10 ডিসেম্বর মারা যান। মৃত্যুকালে তিনি তাঁর সারা জীবনের সঞ্চিত এক কোটি 75 লক্ষ পাউণ্ড মূল্যের সম্পত্তি উইল করে একটি গ্রান্ড বঙ্কক সমিতির (বোর্ড অব ট্রাস্টিজ) হস্তে অর্পণ করে যান। উইলের বিধান অনুসারে উক্ত সম্পত্তির বার্ষিক সুদ থেকে প্রতি বছর পদার্থবিজ্ঞান (Physics) রসায়নবিজ্ঞান (Chemistry), চিকিৎসা-বিজ্ঞান (Medicines), সাহিত্য (Literature) ও শান্তি (Peace) এই পাঁচটি বিষয়ে মৌলিক গবেষণা ও কৃতিত্বের জগ্রে পৃথিবীর শ্রেষ্ঠ ব্যক্তিদের পুরস্কৃত করার ব্যবস্থা হয়েছে।

জগতে শিক্ষা ও সংস্কৃতি ক্ষেত্রে বিজ্ঞানী নোবেলের এই দান অতুলনীয় ; নোবেল পুরস্কার লাভ করা জগতের বিভিন্ন দেশ ও জাতির পক্ষে শ্রেষ্ঠত্বের প্রতীক-স্বরূপ । নোবেল প্রদত্ত সম্পত্তির বার্ষিক সুদ হয় প্রায় সওয়া ছয় লক্ষ টাকা—প্রতি বিষয়ে প্রতি বছরে প্রদত্ত নোবেল পুরস্কারের মূল্য মোটামুটি 1,25,000 টাকা ।

বিজ্ঞানের বিভিন্ন বিষয়ে নোবেল পুরস্কারপ্রাপ্ত বিজ্ঞানীগণের নাম, দেশের নাম, প্রাপ্তির বছর পারাবাহিকভাবে নিম্নে দেওয়া হলো : —

পদার্থবিজ্ঞান

1901	উইল্‌হেল্ম কনর্ড রন্টগেন	—	জার্মানি
1902	হেনরিক আন্টোন লরেন্স ও পিটার জিম্যান	—	হল্যান্ড
1903	এটনি হেনরি ব্যাকেরেল, পিয়ের কুরি ও মেরি স্কলোডোস্কা কুরি	—	ফ্রান্স
1904	লড জন উইলিয়াম স্ট্রাট র‍্যালে	—	ইংল্যান্ড
1905	ফিলিপ লেনার্ড	—	জার্মানি
1906	জোসেফ জন টমসন	—	ইংল্যান্ড
1907	অ্যালবার্ট আব্রাহাম মিচেলসন	—	আমেরিকা
1908	গ্যাব্রিয়েল লিখম্যান	—	ফ্রান্স
1909	গুগ্লিয়েমো মার্কনি ও কার্ল ফাভিগাও ব্রন	—	ইটালি
1910	জোহান ডিডেরিক ভ্যান্ডার ওয়াল্‌স	—	জার্মানি
1911	উইল্‌হেল্ম উইয়েল	—	জার্মানি
1912	গুস্তাফ নিল্‌স ডালেন	—	সুইডেন
1913	হিক ক্যামালিং ওয়েস	—	হল্যান্ড
1914	ম্যাক্স ভন ল'	—	জার্মানি
1915	ভার উইলিয়াম হেনরী ব্র্যাগ ও উইলিয়াম লরেন্স ব্র্যাগ	}	ইংল্যান্ড
1916	পুরস্কার স্থগিত		
1917	চার্লস ম্যাক্স বার্কনার	—	ইংল্যান্ড
1918	ম্যাক্স ভন প্রাংক	—	জার্মানি
1919	জোহান স্ট্রাট	—	জার্মানি

1920	চার্লস এডুয়ার্ড গুইলাম	সুইজারল্যান্ড
1921	অ্যালবার্ট আইনস্টাইন	জার্মানি
1922	নিলস বোর	ডেনমার্ক
1923	রবার্ট অ্যাণ্ড্রুস মিলিক্যান	আমেরিকা
1924	কার্ল ম্যান জর্জ সিগ্রন	সুইডেন
1925	জেমস ফ্র্যাঙ্ক ও গুস্তভ হার্টজ	জার্মানি
1926	জিন ব্যাপ্টিস্ট পেরিন	ফ্রান্স
1927	আর্থার হোলি কম্পটন ও চার্লস টমসন রিজ উইলসন	আমেরিকা। ইংল্যান্ড
1928	ওয়েলস্ উইলিয়ামস রিচার্ডসন	ইংল্যান্ড
1929	লুই ভিক্টর ডি'ব্রিগল	ফ্রান্স
1930	স্বাভ্যেচন্দ্রশেখর হেয়ার্ট রমন	ভারতবর্ষ
1931	পুরস্কার স্থগিত	...
1932	ওয়ার্নার হিসেনবার্গ	জার্মানি
1933	পল অ্যাড্রিয়েন মরিস ডিরাাক ও আরউইন শ্রুডিঞ্জার	ইংল্যান্ড অস্ট্রিয়া
1934	পুরস্কার স্থগিত	...
1935	জেমস চ্যাডউইক	ইংল্যান্ড
1936	কার্ল ডেভিড অ্যাণ্ডারসন ও ভিক্টর ফ্র্যাঙ্ক হেস	আমেরিকা। অস্ট্রিয়া
1937	ক্লিমেন্ট জোশেফ ডেভিডসন ও জর্জ পেগেট টমসন	আমেরিকা। ইংল্যান্ড
1938	অ্যান্ট্রিকো কার্মি	ইটালি
1939	আর্নেস্ট অার্ল্যাণ্ডো লরেন্স	আমেরিকা।
1940	পুরস্কার স্থগিত	
1941		
1942		
1943	অটো স্টার্ন	আমেরিকা।
1944	ইসাডোর আইজাক রোবি	আমেরিকা।
1945	উলফ গ্যাং পলি	সুইজারল্যান্ড
1946	পার্মি ব্রিজম্যান	আমেরিকা।

1947	স্ভার এডোয়ার্ড অ্যাপলটন	—	ইংল্যাণ্ড
1948	প্যাট্রিক মনার্ড ইয়ার্ট ব্র্যাকেট	—	ইংল্যাণ্ড
1949	হিদেকি যুকাওয়া	—	জাপান
1950	মিসিল পাওয়েল	—	ইংল্যাণ্ড
1951	স্ভার জন কক্‌ফোর্ট ও ই. টি. উল্টন	—	ইংল্যাণ্ড
1952	এড্‌ওয়ার্ড পার্শেল ও ফেলিক্স ব্রচ	—	আমেরিকা
1953	ডাঃ ফ্রিটস জেরনিক	—	হল্যাণ্ড
1954	অধ্যাপক ম্যাকটবার্ণ ও অধ্যাপক ওয়ালদার্ন বোথে	—	জার্মানি
1955	ডাঃ ডব্লিউ. ই. ল্যাঙ্ক ও ডাঃ পলিকার্প কুশ	—	আমেরিকা
1956	উইলিয়াম শকলি, জন বার্ডিন ও ওয়াল্টার হাউসার	—	আমেরিকা
1957	ডাঃ স্ভং দাও লি এবং ডাঃ চেন নিং ইয়াং (চৈনিক)	—	আমেরিকা
1958	ডাঃ চেবেরনকোভ, অধ্যাপক ব্রাহ ও অধ্যাপক টামান	—	রাশিয়া
1959	ডাঃ এমিলিও সেগ্রে (ইটালীয়) ও ডাঃ ওয়েন চেম্বারলেন	—	আমেরিকা
1960	অধ্যাপক ডোলাণ্ড এ. গ্রেসার	—	আমেরিকা
1961	ডাঃ রবার্ট হফস্ভাডটার ও ডাঃ রুডল্‌ফ মোয়েলবার	—	আমেরিকা

রসায়ন বিদ্যা

1901	জ্যাকোবাস হেণ্ড্রিক ভ্যান্ট হফ	—	হল্যাণ্ড
1902	অ্যামিল ফিসার	—	জার্মানি
1903	সান্তে অগাস্ট অ্যাবেনিয়াস	—	সুইডেন
1904	স্ভার উইলিয়াম র্যাম্‌সে	—	ইংল্যাণ্ড
1905	অ্যাডল্‌ফ ভন বেরার	—	জার্মানি
1906	হেনরি মরসী	—	ফ্রান্স

1907	অ্যাডুয়ার্ড বুচনার	—	জার্মানি
1908	স্ভার আর্নেস্ট রাদারফোর্ড	—	ইংল্যান্ড
1909	উইলহেল্ম অটওয়ার্ড	—	জার্মানি
1910	অটো ওয়ালেচ	—	জার্মানি
1911	সেরী সলোডোঙ্কা কুরি	—	ফ্রান্স
1912	ভিক্টর গ্রিগনার্ড ও পল স্যাবাট্টিয়ের	}	— ফ্রান্স
1913	অ্যালফ্রেড ওয়ার্নার		সুইজারল্যান্ড
1914	থিয়োডোর উইলিয়াম রিচার্ডস		ইংল্যান্ড
1915	রিচার্ড উইল্ট্যাটার		জার্মানি
1916	{		
1917			
1918	ফ্রিটজ হাবার	—	জার্মানি
1919	পুরস্কার হ্রগিত	—	...
1920	ওয়াল্টার নর্নষ্ট	—	জার্মানি
1921	ফ্রেডেরিক মডি	—	ইংল্যান্ড
1922	ক্রালিস উইলিয়াম অ্যাটন	—	ইংল্যান্ড
1923	ফ্রিটজ প্রোগ্ল	—	অস্ট্রিয়া
1924	পুরস্কার হ্রগিত	—	...
1925	রিচার্ডসিগ্‌মণ্ড	—	জার্মানি
1926	থিয়োডোর ভেডবার্জ	—	সুইডেন
1927	হেনরিচ অটো উইল্যান্ড	—	জার্মানি
1928	অ্যাডল্ফ উইগাস	—	জার্মানি
1929	স্ভার আর্থার হার্ডে ও হান্স ভন উইলার চেপ্লিন	—	জার্মানি
1930	হান্স ফিসার	—	সুইডেন
1931	কার্ল বস্ ও ফ্রেডেরিক গুস্তব বার্গমুইস	}	— জার্মানি
1932	আর্ভিং ল্যাং মুর		আমেরিকা
1933	পুরস্কার হ্রগিত	—	...
1934	হারল্ড ক্রেটন ইউরি	—	আমেরিকা

1935	ফ্রেডরিক জোলিও কুরি ও আইরিন জোলিও কুরি	—	ফ্রান্স
1936	শিটার জোসেফ উইলহেল্ম ডেরি	—	ইংল্যান্ড
1937	ওরান্টার নরমান হাওয়ার্থ ও পল কারের	—	ইংল্যান্ড
1938	রিচার্ড ফ্রন	—	সুইজারল্যান্ড
1939	অ্যাডল্ফ বুটেন্ড্যাওট ও লিওপোল্ড ক্রজিকা	—	জার্মানি
1940-1942	পুরস্কার স্থগিত	—	সুইজারল্যান্ড
1943	জর্জ হেভেসি	—	...
1944	অটো হান	—	হাঙ্গেরি
1945	আতুরি বিটাস্তান	—	জার্মানি
1946	ওয়েওল ট্যান্‌লি, জন নর্থরাপ ও জেমস সামার	—	ফিনল্যান্ড
1947	স্‌টার রবার্ট রবিন্সন	—	আমেরিকা
1948	আর্নে টেলিয়ুস	—	ইংল্যান্ড
1949	ডব্লিউ, এফ, জিয়াক	—	সুইডেন
1950	অটো ডিয়েলস ও কেণ্ট অ্যাডলার	—	আমেরিকা
1951	আডুইন ম্যাকমিলান ও গ্লেন সিবার্ড	—	জার্মানি
1952	আচার জন পার্টনার মেরিন ও রিচার্ড লরেন্স মিলিংটন	—	আমেরিকা
1953	অধ্যাপক হারম্যান ষ্টিজার	—	ইংল্যান্ড
1954	ডাঃ লিনাস পলিং	—	জার্মানি
1955	অধ্যাপক ভিনসেন্ট হু ভিষো	—	আমেরিকা
1956	{ স্‌টার সিরিল হিন্‌শেলউড অধ্যাপক নিকোলাই সেভেনভ	—	আমেরিকা
1957	স্‌টার আলোকজ্যোতির টড	—	ইংল্যান্ড
1958	অধ্যাপক ডাঃ ফ্রেডরিক স্‌টার	—	ইংল্যান্ড

1959	অধ্যাপক আরোস্তাত্ত হেরোভস্কি	—	চেকোস্লোভাকিয়া
1960	উইলার্ড এফ. লিবি	—	আমেরিকা
1961	অধ্যাপক কেলভিন	—	আমেরিকা

চিকিৎসা বিজ্ঞান

1901	অ্যামিল ভন বেরি	—	জার্মানি
1902	স্ভার রোস্তাল্ড রস	—	ইংল্যান্ড
1903	নিলস্ রাইবার্জ ফিন্সেন	—	ডেনমার্ক
1904	আইভান পেট্রোভিচ পাবলভ	—	রাশিয়া
1905	রবার্ট কক	—	জার্মানি
1906	ক্যামিলো গল্গি ও র্যামোনি কাজাল	—	ইটালি
1907	চার্লস লুই অ্যালফোর্স ল্যাভেরন	—	ফ্রান্স
1908	পল আর্লিচ ও অ্যালি মেচনিকফ	—	জার্মানি
1909	অ্যামিল থিয়োডোর কোচের	—	সুইজারল্যান্ড
1910	অ্যালফ্রেড কসেল	—	জার্মানি
1911	অ্যালভার গল্ডম্যান ও	—	সুইডেন
1912	অ্যালেক্সিস কারেন	—	আমেরিকা
1913	চার্লস রবার্ট রিচি	—	ফ্রান্স
1914	রবার্ট ব্যারেলি	—	অস্ট্রিয়া
1915—1918	পুরস্কার স্থগিত	—	...
1919	জুলেন বোডেট	—	বেলজিয়াম
1920	অগাস্ট ফ্রোষ	—	ডেনমার্ক
1921	পুরস্কার স্থগিত	—	...
1922	আর্টিব্রড ভিভিয়ান হিল ও অটো মেয়ার হফ	—	ইংল্যান্ড
1923	ফ্রেডারিক গ্র্যাণ্ট ব্যাণ্ডিং ও জন্ জেমস রিচার্ড ম্যাকলিয়ড }	—	জার্মানি
1924	উইলহেলম আয়েনবার্গ	—	ক্যানাডা
1925	পুরস্কার স্থগিত	—	ইংল্যান্ড
		—	...

1926	জোহান্স অ্যাণ্ড্রি গ্রিথ	—	ডেনমার্ক
1927	জুলিয়াস ওয়াগনার জোরগ	—	অষ্ট্রিয়া
1928	চার্লস জুলেস হেনরি নিকোল	—	ফ্রান্স
1929	ক্রিস্টিয়ান আইকম্যান ও আর এফ, জি, ইপ্‌কিন্স	—	হল্যান্ড
1930	কার্ল ল্যাণ্ডষ্টিনার	—	ইংল্যান্ড
1931	অটো হেনরিচ ওয়ারবার্গ	—	আমেরিকা
1932	অ্যাড্‌সার ডগ্লাস ফ্যাড্রিয়ান ও আর চার্লস স্কট শেরিংটন	—	জার্মানি
1933	টমাস হান্ট মর্গ্যান	—	ইংল্যান্ড
1934	জর্জ রিচার্ডস মাউন্ট, উইলিয়াম প্যারি মর্ফি ও জর্জ হোট হইপ্ল	—	আমেরিকা
1935	হান্স স্পেয়ান	—	আমেরিকা
1936	আর হেনরি হাল্ট ডেল ও অটো লোয়ি	—	জার্মানি
1937	আলবার্ট ভন স্টিওগি অ্যাক্সিপোন্ট	—	ইংল্যান্ড
1938	কনিল হেম্যান্স	—	অষ্ট্রিয়া
1939	জের্যাড ডোম্যাক	—	হাঙ্গেরি
1940—1942	পুরস্কার স্থগিত	—	বেলজিয়াম
1943	এডওয়ার্ড অ্যাডেলনার্ট ডোইজি ও হেনরিক ড্যাম	—	জার্মানি
1944	জোসেফ আলবার্টার ও হার্বার্ট স্পেজার গ্যামার	—	...
1945	আলেক্সান্ডার ফ্রেমিং, আর হার্বার্ড ফ্রোবি ও আর্নেস্ট চেইন	—	আমেরিকা
1946	হার্ম্যান মুলার	—	ডেনমার্ক
1947	কার্ল কোরি ও গার্টি কোরি বার্নাডো অ্যালবার্টো হাউসে	—	আমেরিকা
		—	চেকোস্লোভাকিয়া
		—	ব্রাজিল

1948	পল মূলার	—	সুইজারল্যান্ড
1949	রুডল্ফ হেস ও অ্যাটোনিও এগার মোনিজ	—	সুইজারল্যান্ড
		—	পর্তুগাল
1950	ফিলিপ হেন্চ ও এডওয়ার্ড কেগুলি	—	আমেরিকা
	এডওয়ার্ড তাডিউজ রিটিন	—	সুইজারল্যান্ড
1951	ম্যাক্স হিলার	—	আমেরিকা
1952	সেলম্যান. এ. ওয়াল্কম্যান	—	আমেরিকা
1953	ডাঃ ফিজ এ. লিপম্যান ও ডাঃ হান্স এ, ক্রেবস	—	ইংলণ্ড ও আমেরিকা
1954	ডাঃ টমাস ওয়েলার, ডাঃ জন এফ. অ্যাওয়ার্ড ও ডাঃ ফ্রেডারিক সি. রবিন্স	—	আমেরিকা
1955	হুগো থিয়োরেল	—	সুইডেন
1956	{ ডাঃ আঁদ্রে কুঁনা ও অধ্যাপক ডিকিন্স রিচার্ডস ডাঃ ভেনের্ ফর্সম্যান	—	বুটেন
		—	জার্মানি
1957	অধ্যাপক ড্যানিয়েল বোভেট (সুইডিশ)	—	ইটালি
1958	অধ্যাপক ডাঃ জর্জ উইলিস, ডাঃ এডওয়ার্ড ক্যাটাস ও অধ্যাপক ডাঃ জুস্তা লেভারবার্গ	—	আমেরিকা
1959	ডাঃ সেভেরো ওচোয়া ও ডাঃ আর্থার কর্ণবার্গ	—	আমেরিকা
	{ অধ্যাপক ফ্রান্স ম্যাক্কালাইন বার্নেট	—	অস্ট্রেলিয়া
1960	{ অধ্যাপক পিটার ব্রায়ান মেডাওয়ার	—	বুটেন
1961	ডাঃ জর্জ ভন বেক্সে	—	হাঙ্গেরি

**1961 পর্যন্ত কোন দেশ কতবার নোবেল পুরস্কার
পেয়েছে :**

দেশ	পদার্থ বিজ্ঞা	রসায়ন	চিকিৎসা বিজ্ঞান	দেশ	পদার্থ বিজ্ঞা	রসায়ন	চিকিৎসা বিজ্ঞান
ইংল্যান্ড	14	12	12	আয়ারল্যান্ড	1	—	—
জার্মানি	12	21	9	ডেনমার্ক	1	—	4
আমেরিকা	16	12	18	হাঙ্গেরি	—	1	2
ফ্রান্স	6	6	3	ফিনল্যান্ড	—	1	—
হল্যান্ড	5	2	2	স্পেন	—	—	1
ইটালি	2	—	2	রাশিয়া	1	1	2
সুইডেন	2	4	2	বেলজিয়াম	—	—	2
সুইজারল্যান্ড	2	3	4	কানাডা	—	—	2
অস্ট্রিয়া	2	1	3	ব্রাজিল	—	—	1
জাপান	1	—	—	চেকোস্লো-			
অস্ট্রেলিয়া	—	—	1	ডাকিয়া	—	1	2
ভারতবর্ষ	1	—	—	পতু'গাল	—	—	1

ব্যবহৃত পরিভাষা

বৈজ্ঞানিক ইংরেজী শব্দের বাংলা পরিভাষা অনেক সময় প্রকৃত অর্থ-বোধক হয় না; কোন কোন ক্ষেত্রে বাংলা প্রতিশব্দ গঠন করা অসম্ভব হয়ে পড়ে, বা নিরর্থক মনে হয়। এজ্ঞে এ পুস্তকের অনেক স্থানেই ইংরেজী এর বিশেষ তাৎপর্য রক্ষা করে বাংলা বানানে ব্যবহার করা হয়েছে। এর ফলে বাংলা বিজ্ঞান-সাহিত্যের ঐশ্বর্য বৃদ্ধি পাবে, ক্রমে আন্তর্জাতিক বৈজ্ঞানিক শব্দসম্ভার বাংলা ভাষার অঙ্গীভূত হয়ে অনেক অস্থিবিধা দূর করবে বলে আমাদের ধারণা।

যে সব বাংলা পরিভাষা বহু প্রচলিত ও সহজবোধ্য বলে এ পুস্তকে ব্যবহার করা হয়েছে পাঠকবর্গের সুবিধার জ্ঞে সেগুলোর একটা বর্ণালীক্রমিক তালিকা মূল ইংরেজী শব্দ সহ নিয়ে দেওয়া হলো :

অক্ষ—axis	অনুঘটন—catalysis
অক্ষদণ্ড—axle	অনুপাত—ratio
অক্ষরেখা—latitude line	অনুপ্রভা—phosphorescence
অক্ষিপট—retina	অনুভূমিক—horizontal
অগ্ন্যাশয়—pancreas	অপেক্ষক—function
অঙ্কার—carbon	অপেরণ—aberration
অজৈব—inorganic	অবতল—concave
অণু—molecule	অবলোহিত—infra-red
অণুবীক্ষণ—microscope	অবীজপত্রী—acotyledon
অতি-বেগুনী—ultra-violet	অত্র—mica
অতিভুজ—hypotenuse	অতিকর্ষ—gravity
অধঃক্ষেপ—precipitate	অভিলম্ব—normal
অধিবৃত্ত—parabola	অভিব্যক্তি—evolution
অনঙ্ক—opeque	অয়নান্ত—solistice
অনন্ত—infinity	অযুগ্ম—odd
অন্ত্র—bowel, intestine	আকর—mine
অন্তস্থ—internal (angle)	আকরিক—mineral
অনার্দ্ৰ—anhydrous	আকর্ষ—tendrill
অনুঘটক—catalyst	আকর্ষণ—attraction

আদিক—qualitative	উদ্ভিদ কুল—flora
আগ্নেয়—igneous	উদর—abdomen
আণবিক—molecular	উদরপদ—gastropod
আর্দ্রতা—humidity	উদস্থিতি বিজ্ঞা—hydrostatics
আত্মীকরণ—assimilation	উদাসীন—neutral
আনুপাতিক—proportional	উপগ্রহ—satellite
আপতিত রশ্মি—incident ray	উপকার—alkaloid
আপতন কোণ—angle of incidence	উপজাত—by-product
আপাত—apparent	উপছায়া—penumbra
আপেক্ষিক গুরুত্ব—specific gravity	উপবৃত্ত—ellipse
আপেক্ষিকতা বাদ—theory of relativity	উপাদান—constituent
আধান—charge	উভচর—amphibious
আবেশ—induction	উদ্ধা—meteor
আয়তন—area, volume	উদ্ধাপিণ্ড—meteorite
আয়তক্ষেত্র—rectangle	উষ্ণতা—temperature
আয়নায়িত—ionised	একক—unit
আলকাতরা—coal-tar	এককেন্দ্রীয়—concentric
আলেয়া—ignis-fatuus	একতলীয়—coplanar
আসক্তি—affinity	একবীজপত্রী—monocotyledon
আহিত—charged (electrically)	একলিঙ্গ—unisexual
আহ্নিক—diurnal	একান্তর—alternate (angle)
ইক্ষু শর্করা—cane sugar	কক্ষ—orbit
ইন্ধন—fuel	কণিকা—particle
ঈষদচ্ছ—translucent	কর্কটক্রান্তি—summer solstice
ঋজুরেখ—rectilinear	কর্কটক্রান্তি বৃত্ত—tropic of cancer
ঋণ তড়িৎ—negative electricity	করোটি—skull
উৎপাদক—factor	কঠিন—solid
উত্তল—convex	কষায়—astringent
উদ্বায়ী—volatile	কর্পুর—camphor
	কলিচূন—quicklime
	কাচীয়—vitreous
	কিমিয়া—alchemy

কীটপু—animalcule	গড়—average
কূ-মেরু—south pole	গালা—lac
কুণ্ডলী—coil	গুণক—multiplier
কৃষ্ণসীস—graphite	গুণনীয়ক—factor
কেন্দ্র—centre	গোমেদ—zircon
কেন্দ্রাতিগ—centrifugal	গ্রহ—planet
কেন্দ্রীন—nucleus	গ্রহাণুপুঞ্জ—asteriods
কেন্দ্রাতিগ—centripetal	গ্রহণ—eclipse
কৈশিক—capillary	গ্যাসীয়—gaseous
কোষক—bud	ঘন—cube, cubic, solid
কাথ—decoction	ঘনমূল—cube root
করণ—discharge, secretion	ঘনত্ব—density
কার—alkali	ঘনীভূত—condenced
কারীয়, কারধর্মী—alkaline	বর্ষ-তড়িৎ—frictional electricity
কারকীয়—basic	ঘাত—index, power
কারক—base	চান্দ্র—lunar
ক্ষমতা—power	চাপ (বৃত্ত)—arc
খরতা—hardness	চাপ—pressure
খর জল—hard water	চাপমান যন্ত্র—barometer
খল—mortar	চাপিত—compressed
খনিজ—mineral	চুম্বক—magnet
খনিজ লবণ—rock salt	চৌম্বক, চুম্বকীয়—magnetic
খমির—ferment	চুল্লী—furnace
ঋ-গোল—celestial sphere	চুন—lime
খড়ি—chalk	চূনাপাথর—lime stone
গতি বিজ্ঞা—dynamics	চিহ্ন—symbol, sign
গতি—motion	ছত্রাক—fungus
গতিয়—kinetic, dynamic	ছেদ—intersection, section
গলন—fusion	ছেদক—secant
গলনাংক—melting point	ছায়া—shadow
গন্ধক—sulphur	ছায়াপথ—galaxy
গর্ভকেশর—pistil	জলীয়—aqueous

জ্বলন—ignition
 জ্বলনাংক—ignition point
 জোয়ার—flow tide
 জনন কোষ—germ-cell
 জলচর, জলজ—aquatic
 জড়—matter
 জড়্য—innertia
 জীববিৎ—biologist
 জীব—organism, animal
 জীবাণু—bacteria, microbe
 জীবাশ্ম—fossil
 জৈব—organic
 জ্যা—chord
 ঝালাই—soldering
 টান—tension, strain
 তল—surface, face
 তরল—liquid
 তরলীভবন—liquifaction
 তরঙ্গ—wave
 তরঙ্গ দৈর্ঘ্য—wave-length
 তাপ—heat
 তাপমাত্রা—temperature
 তাপীয়—thermal
 তড়িৎ—electricity
 তড়িৎ-দ্বার—electrode
 তড়িৎবিয়োজন—electrolysis
 তড়িৎ চক্র—electric circuit
 তন্ত্র—system
 তুলা যন্ত্র—balance
 তুল্যাংক—equivalent
 তেজস্ক্রিয়—radio-active
 তেজস্ক্রিয়তা—radio-activity

তৌলিক—gravimetric
 তুঁতে, তুঁতিয়া—blue vitriol,
 (copper sulphate)
 তরুণাঙ্ঘ্রি—cartilage
 দণ্ড—rod
 দল—petal
 দহন—combustion
 দাহ—combustible
 দ্রব, দ্রবণ—solution
 দ্রবিত—dissolved
 দ্রাবক—solvent
 দ্রাব্য—solute
 দ্রবণীয়—soluble
 দস্তা—zinc
 দ্রাঘিমা—longitude
 দূরবীক্ষণ—telescope
 দোলক—pendulum
 দোলন—oscillation
 ধন-তড়িৎ—positive electricity
 ধমনী—artery
 ধাতু—metal
 ধাতুকল্প—metalloid
 ধাতুয়ল—slag
 ধাতুবিজ্ঞা—metallurgy
 ধাতু-সংকর—alloy
 ধারকত্ব—capacity
 ধ্রুবতারা—pole star
 ধ্রুবক রাশি—constant quantity
 নিরক্ষ রেখা—equator
 নিরুদক—anhydride
 নিরুদন—dehydration
 নিয়ম—law

নিশাদল—sal-ammoniac	পিভাশয়—gall-bladder
নমনীয়—plastic	পাকস্থলী—stomach
নীলকান্ত, নীলা—sapphire	প্রচ্ছায়া—umbra
নীহারিকা—nebula	প্রশমন—neutralisation
নিষ্কাশন—extraction	ফট্‌কিরি—alum
নিষ্ক্রিয়—inert, inactive	ফল-শর্করা—fruit sugar
পদ্মরাগ—ruby	ফলক—blade
পরম—absolute	ফলিত বিজ্ঞান—applied science
পরজীবী—parasite	বক যন্ত্র—retort
পরমাণু—atom	বলবিজ্ঞান—mechanics
পর্যায়ক্রমিক—periodic	বল—force
পরিমীমা—perimeter	ব্যস্ত অন্বপাত—inverse ratio
পরিবর্তী—alternating (current)	বর্গ, বর্গফল—square
পরিবাহী—conductor	বর্ণালি—spectrum
পরিবহন—conduction	বৃত্ত—circle
পরিচলন—convection	বায়ুমণ্ডল—atmosphere
পারদ—mercury	বাধা (তড়িৎ)—resistance
পারদ সংকর—amalgam	বেগ—velocity
পারমাণবিক—atomic	বিকিরণ—radiation
পাতন—distillation	বিচ্ছুরণ—scattering
পান দেওয়া—tempering	বিকর্ষণ—repulsion
প্রবতা—buoyancy	বিদ্যুৎ, তড়িৎ—electricity
প্রতিক্রিয়া—reaction	বিবর্তন—deviation
প্রতিফলন—reflection	বিবর্ধন—magnification
প্রতিবিম্ব—image	বিভব—potential (electric)
প্রতিবিষ—antitoxin	বিফোরণ—explosion
প্রতিসরণ—refraction	বিশ্লেষণ—analysis
প্রতিজ্ঞা—proposition	বিদাহী—caustic
প্রজনবিজ্ঞান—genetics	ব্যবহারিক—applied
প্রবাহ—current	বেতার—wireless
প্রাণিকুল—fauna	বেলে পাথর—sand stone
পিত্ত—bile	বিষুব রেখা (বৃত্ত)—equator

বীজ, বীজাণু—germ	মাধ্যম—medium
বীজঘ্ন—germicide	মেরু—pole
বীজবারক—antiseptic	মৃদু জল—soft water
বাতাস্বিত—aerated	মৃদু অ্যাসিড—diluted acid
ভর—mass	রঞ্জক—dye
ভরবেগ—momentum	রঞ্জন—dying
ভার—weight	রজন—resin
ভার কেন্দ্র—centre of gravity	রশ্মি—ray
ভূমি—base	রক্তরস—plasma
ভস্ম—calx	রক্তকোষ—blood cell
ভস্মীকরণ—calcination	রক্ত, রাস—tin
ভাস্বর—incandescent	রসায়ন—chemistry
ভূষা—lamp black	রসায়ন—antimony sulphide
মৌলিক পদার্থ, মৌল—element	রসকর্পূর—corrosive sublimate
মিনা—enamel	রাশি—quantity
মিনা করা—enamelling	রাসায়নিক—chemical, chemist
মুক্তা শব্দ—litharge	লঘু—dilute, light
মরিচা—rust (iron-oxide)	লঘুকরণ—reduction, dilution
মিশ্র, মিশ্রণ—mixture	লম্ব—perpendicular
মকরক্রান্তি—winter solistice	লসিকা—lymph
মঙ্গল গ্রহ—mars	লাকা, গালা—lac
মজ্জা—pith, marrow	লীন—latent
মধ্য রেখা—meridian	লৈখিক—graphical
মধ্যচ্ছদা—diaphragm	শত করা—per cent
মরছাল, মনঃশিলা—realgar	শক্তি—energy
মরীচিকা—mirage	শূণ্য—vacuum, zero
মহাকর্ষ—gravitation	শিলিরাংক—dew point
মাকিক—pyrite	শোষণ—absorption
মান, মূল্য—value	শীর্ষ—vertex
মানচিত্র—map	শর্করা—sugar
মানসম্ভিদ্র—observatory	শিরা—vein
মাত্রিক—quantitative	শ্বেতসায়—starch

ଶନି ଗ୍ରହ—saturn
 ଶୁକ୍ର ଗ୍ରହ—venus
 ଖେତ୍ର—series, class
 ଶାରୀରବୃତ୍ତ—physiology
 ଶ୍ୱାସତନ୍ତ୍ର—respiratory system
 ସଂକଳ୍ପ—locus
 ସକ୍ରିୟ—active
 ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ—saturated
 ସଂପୂର୍ଣ୍ଣତା—saturation
 ସଂଶ୍ଳେଷଣ—synthesis
 ସଂଯୋଗ—combination
 ସମୀକରଣ—equation
 ସମାହୁତ—proportion
 ସମାଧାନ—solution
 ସଫେଦା—white lead
 ମିନିୟମ—minium
 ମିନିୟମ, ମିନିୟମ—lead
 ସୂଚକ—index, indicator
 ସୂତ୍ର—formula, law
 ସଂବେଦୀ, ସଂବେଦୀ—sensitive
 ସଂକେତ—formula
 ସଂକର ଧାତୁ—alloy
 ମିନିୟମ—galena

ମିନିୟମ—white lead
 ମିନିୟମ—white arsenic
 ସ୍ପାଇନାଲ କାଉ—spinal chord
 ସୋଡା—borax
 ସୋଡା—saltpetre
 ସୌର କଳକ—sun-spot
 ସ୍ଥିତିହୀନ—elastic
 ସ୍ନେହ ପଦାର୍ଥ—fat
 ସ୍ଥିତିବିଦ୍ୟା—statics
 ସୈଦ୍ଧିକ—potential (energy)
 ସ୍ପନ୍ଦନ—vibration
 ସ୍ପନ୍ଦିତ—vibrated
 ବୁଇଲିଂ ପଏଣ୍ଟ—boiling point
 କ୍ରିଷ୍ଟାଲ—crystal
 କ୍ରିଷ୍ଟାଲାଇଜେସନ୍—crystallisation
 କ୍ରିଷ୍ଟାଲାଇନ୍—crystalline
 ହରିତାଳ—orpiment
 ହିଙ୍ଗୁଳ—cinnabar
 ହିମାୟି ମିକ୍ସଚର—freezing mixture
 ହିମାୟି ବକ୍ସ—refrigerator
 ହିମାୟି—melting point
 ହିମାୟି—green vitriol
 ହିମାୟି—diamond

পারিভাষিক শব্দের তালিকা

(কলিকাতা বিশ্ববিদ্যালয় সংকলিত পরিভাষা অবলম্বনে)

Physics—পদার্থবিদ্যা

Absolute—পরম	Chord (music)—স্বর-সংগতি
Absorbent—শোষক	Coefficient—গুণক
Absorption—শোষণ	Cohesion—সংসক্তি
Aberration—অপেরণ	Coil—কুণ্ডলী
Adjustment—উপযোজন	Colour—বর্ণ
Achromatic—অবর্ণ	Complementary—পরিপূরক
Adhesion—আসঞ্জন	Compass—দিগ্, দর্শন যন্ত্র
Alternating current— পরিবর্তী প্রবাহ	Compensated pendulum— প্রতিবিহিত দোলক
Amplitude—বিস্তার	Compression—সংনমন
Apperatus—যন্ত্র	Concave—অবতল
Astigmatism—বিষয় দৃষ্টি	Concentration (of rays)— সমাহরণ
Asymmetric—প্রতিসম	Concentrated—সমাহৃত
Atmosphere—বায়ুমণ্ডল	Condensation—ঘনীভবন, ঘনীকরণ
Balance—তুলা যন্ত্র	Conduction—পরিবহণ
Barometer—চাপমাপন যন্ত্র	Conductivity—পরিবাহিতা
Beat—অধিকম্প	Conductor—পরিবাহী
Bob—দোলক পিণ্ড	Conservation of energy— শক্তির নিত্যতা
Boiling—ফুটন	
„ point—ফুটনাংক	
Buoyancy—প্রবতা	Constant—ঋবক
Calibration—ক্রমাক্ষন	Constant quantity—ঋবরাশি
Capacity—ধারণক্ষমতা	Contraction—সংকোচন
Capillary—কোশিক	Convection—পরিচলন
Charge—আধান	Convergent—অভিসারী
Charged—আহিত	Convex—উত্তল

Crystal—ফটিক	Friction—ঘর্ষণ
Crystalline—ফটিকাকার	Frictional electricity— ঘর্ষতড়িৎ
Crystallisation—ফটিকীকরণ	Gravitation—গ্রহাকর্ষ
Current—প্রবাহ	Green—হরিৎ
Diffused light—বিস্তৃপ্ত রশ্মি	Heat—তাপ, তাপশক্তি
Diflection—বিক্ষেপ	Horizontal—অনুভূমিক
Density—ঘনত্ব, ঘনাংক	Humidity—আর্দ্রতা
Dew point—শিশিরাংক	Hydraulic—ঔদক
Diamagnetism—ভিরক্তচুম্বকতা	Hydrostatics—উদাহ্তি বিজ্ঞান
Dip—বিনতি	Image—প্রতিবিম্ব
Direct current—সমপ্রবাহ	Image, real—সদ্বিষ
Discharge—করণ, মোক্ষণ	Image, virtual—অসদ্বিষ
Dispersion (of light)—বিচ্ছুরণ	Impenetrability—অভেদ্যতা
Divergent—অপসারী	Incidence—আপতন
Divisibility—বিভাজ্যতা	Incident Ray—আপতিত রশ্মি
Elasticity—স্থিতিস্থাপকতা	Induction—আবেশ
Elastic—স্থিতিস্থাপক	Inertia—জাত্য, নিষ্ক্রিয়তা
Electricity—তড়িৎ, বিদ্যুৎ	Infra-red—অবলোহিত
Electrode—তড়িদ্রব্য	Insulation—অন্তরণ
Electrolysis—তড়িদ্বিচ্ছেদ	Insulated—অন্তরিত
Electromagnet—তড়িচ্চুম্বক	Insulator—অন্তরক
Energy, kinetic—গতিশক্তি	Ionised—আয়নিত
Energy, potential—স্থিতিশক্তি	Latent—লীন
Electromotive—তড়িচ্চালক	Law—নিয়ম, সূত্র
Evaporation—বাপীভবন, বাপীকরণ	Liquifaction—গলন, তরলীভবন
Expansion—সম্প্রসারণ	Lodestone—চুম্বক পাথর
Fluid—তরল, বায়ব	Magnet—চুম্বক
Fluorescence—প্রতিপ্রভা	Magnetic—চুম্বকীয়, চৌম্বক
Fluorescent—প্রতিপ্রভ	Magnetism—চৌম্বকত্ব
Formula—সংকেত	Magnetisation—চুম্বকন
Freezing point—হিমাংক	Magnification—বিবর্ধন

Matter—পদার্থ	Radiation—বিকীর্ণণ
Medium—মাধ্যম	Rarefication—তরুণকরণ
Melting point—গলনাংক	Ray—রশ্মি
Microscope—অণুবীক্ষণ	Reaction—প্রতিক্রিয়া
Mirage—মরীচিকা	Reflection—প্রতিফলন
Mirror—দর্পণ	Reflected—প্রতিফলিত
Negative electricity—ঋণ-তড়িৎ	Refraction—প্রতিসরণ
Neutral—উদাসীন	Refracted—প্রতিসরিত
Non-conductor—অপরিবাহী	Refraction (angle of)— প্রতিসরণ কোণ
Normal—অভিলম্ব	Refracting index—প্রতিসরণাংক
Opaque—অনচ্ছ	Refrigeration—হিমায়ন
Orange (colour)—নারঙ্গ	Relative—আপেক্ষিক
Oscillation—দোলন	Relativity—আপেক্ষিকতা
Parallax—লম্বন	„ (theory of) —আপেক্ষিকতা বাদ
Pendulum—দোলক	Repulsion—বিকর্ষণ
Penumbra—উপচ্ছায়া	Resistance—রোধ
Period—পর্যায়, কাল	Resonance—অনুনাদ
Periodic—পৰ্যাবৃত্ত	Response—সাদা
Periodicity—পৰ্যাবৃত্তি	Saturation—সংপৃক্তি
Permeable—প্রবেশ্য	Sensitive (balance)—সুবেদী
Phase—দশা	„ (photo plate)—সুগ্রাহী
Phosphorescence—অহুপ্রভা	Shade, Shadow—ছায়া
Phosphorescent—অহুপ্রভ	Solid—কঠিন, ঘনবস্তু
Piston—ডাঁটি, দণ্ড	Solidification—ঘনীভবন, ঘনীকরণ
Polarization (light)—সমবর্তন	Source—উৎস, প্রভব
Pole—মেরু	Specific gravity—আপেক্ষিক গুরুত্ব
Porous—বহুচুর্ণ, সরুচুর্ণ	Spectrum—বর্ণালি
Porosity—সরুচুর্ণতা, সচ্ছিদ্রতা	Standard—প্রমাণ
Positive electricity—ধনতড়িৎ	Strain—টান
Potential (electric)—বিভব	Stress—পীড়ন
Pressure—চাপ	
Pump—পাম্প	

Suction—চোষণ	Umbra—প্রচ্ছন্ন
Symmetry—প্রতিসাম্য	Unit—একক, যাত্রা
Symmetrical—প্রতিসম	Vacuum—শূন্য
Synchronism—সমলয়	Vapour—বাষ্প
Telescope—দূরবীক্ষণ, দূরবীন	Vibration—কম্পন, কম্পন
Television—দূরেক্ষণ	Violet—বেগুনী
Temperature—উষ্ণতা	Viscosity—সান্দ্রতা
Tension—টান	Viscous—সান্দ্র
Thermal—তাপীয়	Vortex—আবর্ত
Thermometer—উষ্ণতামান যন্ত্র	Wave—তরঙ্গ
Translucent—ঈষদচ্ছ	Wave-length—তরঙ্গ-দৈর্ঘ্য
Transparent—স্বচ্ছ	X'ray—এক্স-রশ্মি, রঞ্জন-রশ্মি
Ultraviolet—অতি-বেগুনী	Yellow—পীত

Mechanics – বলবিদ্যা

Acceleration—ত্বরণ	Friction—ঘর্ষণ
Attraction—আকর্ষণ	Fulcrum—আলম্ব
Axle—অক্ষদণ্ড	Gravitation—মহাকর্ষ
Capacity—সামর্থ্য, ধারকত্ব	Gravity—অভিকর্ষ
Centre of gravity—ভারকেন্দ্র	Horizontal—অনুভূমিক
Centrifugal—কেন্দ্রাতিগ, অপকেন্দ্র	Impact—সংঘাত
Centripetal—কেন্দ্রাভিগ, অভিকেন্দ্র	Impulse, blow—ঘাত
Conservation—নিত্যতা	Inclined—নত
Density—ঘনত্ব	Inertia—জাতি
Dynamic—গতিয়	Kinematics—স্থিতিবিজ্ঞান
Dynamics (Kinetics)— গতিবিজ্ঞান	Kinetic—গতিয়, চল-
Elastic—স্থিতিস্থাপক	Kinetics (Dynamics)— গতিবিজ্ঞান
Energy—শক্তি	Mass—ভর
Equilibrium—সাম্য, স্থিতি	Matter—অড়
Force—বল	Moment—ভ্রামক

Momentum—ভরবেগ	Reaction—প্রতিক্রিয়া
Motion—গতি	Repulsion—বিকর্ষণ
Neutral—উদাসীন	Resistance—বাধা
Parallelogram of forces— বলসামান্তরিক	Rest—স্থিতি
Pendulum—দোলক	Resultant—ফল, লব্ধি
Period—দোলনকাল, পর্যায়কাল	Retardation—মন্দন
Periodic—পর্যাবৃত্ত	Revolution—পরিক্রমণ
Pitch, step (of screw)—থাক	Speed—ক্রতি
Plane—সমতল	Stable—স্থিতি, স্থপ্রতিষ্ঠ
Plumb line—লম্বসূত্র, ওলন-দড়ি	Static—স্থিতিয়
Position—অবস্থিতি	Statics—স্থিতিবিজ্ঞা
Potential (energy)—শৈথিক	Tension—টান
Power—ক্ষমতা	Thrust—ঘাত
Pressure—চাপ	Unstable—অপ্রতিষ্ঠ, দুস্থিত
Pull—টান	Velocity—বেগ
Pulley—কণিকল	Vertical—উল্লম্ব, খাড়া
Push—ঠেলা	Weight—ভার, ওজন
	Work—কার্য

রসায়ন বিদ্যা—Chemistry

Absolute alcohol—নির্জল	Alum—কটুকিরি
Active—সক্রিয় [অ্যালকোহল	Amalgam—পারদ সংকর
Acid—অ্যাসিড	Amorphous—অনিবদ্ধী
Acidimetry—অ্যাসিডমিতি	Analysis—বিশ্লেষণ
Affinity—আসক্তি	„ gravimetric—ভৌলিক
Alchemy—কিমিয়া	„ qualitative—আল্গিক
Alkali—কার	„ quantitative—মাত্রিক
Alkalimetry—কারমিতি	„ volumetric—আয়তন
Alkaline—কারীয়	Anhydride—নিরুদক
Alkaloid—উপকার	Anhydrous—অনার্দ্ৰ
Alloy—সংকর ধাতু	Annealing—কোয়লায়ন

Aqueous—জলীয়
 Astringent—কষায়
 Atom—পরমাণু
 Atomic—পারমাণবিক
 Balance—তুলা
 Base—ক্ষারক
 Basic—ক্ষারকীয়
 Basic salt—ক্ষার লবণ
 Bell metal—কোঁসা, কাংস্ত
 Bellows—হাপর, তন্ত্রা
 Bi-valent—দ্বিযোজী
 Bleaching—বিরঞ্জন
 Binary compound—দ্বিমৌল
 যৌগিক
 Blow pipe—বাক-নল
 Blue vitriol—তুঁতিয়া, তুখ
 Bone black—অস্থি-অজার
 Boiling—ফুটন, ফোটা
 Boiling point—ফুটনাংক
 Borax—সোহাগা
 Bubble—বদ্বদ
 Burner—দীপ
 By-product—উপজাত
 Calcination—ভস্মীকরণ
 Calx—ভস্ম
 Camphor—কপূর
 Cane sugar—ইন্ড শর্করা
 Capillary—কৈশিক
 Carbon—অজারক
 Cast iron—ঢালাই লোহা
 Catalyst—অনুঘটক
 Catalysis—অনুঘটন

Caustic—বিদাহী
 Caustic alkali—ভীক ক্ষার
 Charcoal—কাঠকয়লা
 Chemical—রাসায়নিক
 Chemical action—রাসায়নিক
 ক্রিয়া
 Chemical affinity—রাসায়নিক
 আসক্তি
 „ activity— „ সক্রিয়তা
 „ composition— „ গঠন
 „ formula— „ সংকেত
 „ law— „ সূত্র
 „ method— „ পদ্ধতি
 „ theory— „ বাদ
 Chemistry—রসায়ন
 „ analytical—বৈজ্ঞানিক রসায়ন
 „ applied—কলিত „
 „ physical—ভৌত „
 „ practical—ব্যবহারিক „
 „ theoretical—তত্ত্বীয় „
 Cinnabar—হিজুল
 Coal-tar—আলকাতরা
 Combustion—দহন
 Combustible—দাহ্য
 Compound—যৌগিক পদার্থ
 Composition—গঠন
 Condenser—শীতক
 Copper pyrites—তাম্র বাসিক
 „ sulphate—তুঁতে, তুঁতিয়া
 Corrosive—ক্ষারী, প্রদাহী
 „ sublimate—রস-কপূর
 Crystal—কটিক

Crystalline—ফটিকাকার	Fermentation—সন্ধান
Decomposition—বিয়োজন	Fermented—সন্ধিত
Decomposed—বিয়োজিত	Fertilizer—সার
Decoction—কাথ, কখন	Filtration—পরিষ্কাবণ, পরিস্ফুটি
Dehydrated—নিরুদিত	Filtered—পরিস্ফুট
Dehydration—নিরুদন	Fire-proof—অগ্নিসহ
Destructive distillation— অন্তর্ধূম পাতন	Fixed alkali—স্থির ক়ার
Decantation—আশাবন	Flower of sulphur—গন্ধক-রজ
Density—ঘনত্ব, ঘনাংক	Fluorescence—প্রতিপ্রভা
Dilution—লঘুকরণ	Flame—শিখা
Distil—পাতিত করা	Formation—সংগঠন
Distillation—পাতন	Formula—সংকেত
Distilled—পাতিত	Fruit sugar—ফল-শর্করা
Disinfectant—বীজঘ্ন	Furnace—চুল্লী
Dissolve—ঔষীভূত করা	Freezing point—হিমাংক
Ductility—প্রসাধিত।	Fusion—গলন
Dye—রঞ্জক	Fume—ধূম
Dying—রঞ্জন	Fuming acid—ধূমায়মান অ্যাসি
Ebullition—ফুটন	Gaseous—গ্যাসীয়
Effervescence—বুদ্বুদন	Galena—সীমান্ধন
Efflorescent—উদ্ভ্যাগী	Grape sugar—গ্রাপা-শর্করা
Element—মৌলিক পদার্থ, মৌল	Glass—কাচ
Electrode—তড়িৎ-ধার	„ rod—কাচ দণ্ড
Enamel—মিনা	„ tube—কাচ নল
Evaporation—বাপীভবন	Green vitriol—হিরাবস
Extraction—নিকালন	Gravimetric analysis— ভৌলিক বিশ্লেষ
Essential oil—উষারী তৈল	Grind—পেষণ করা
Explosion—বিফোবণ	Ground glass—ঘষা কাচ
Explosive—বিফোরক	Gun powder—বাকুদ
Fat—চর্বি, মেহপদার্থ	Hard water—খর জল
Ferment—খমির, কিথ	Hardness—খরতা, কঠোরতা

Heat—তাপ	Lead, black— কৃষ্ণ সীসা
Heavy metal—ভৰু ধাতু	" , red—মেটে সিন্দূৰ
Hydrochloric acid—লবণাশ	" , white—সফেদ
Hydrolysis—আৰ্দ্ৰ-বিশ্লেষণ	Litharge—মুণ্ডাশ
Hygroscopic—জলাকৰ্ষী	Lixiviation—দ্রাবণ
Hypothesis—প্ৰকল্প	Malt—সীসা
Ignition—জ্বলন	Mercury—পাৰা, পাবৰ
" point—জ্বলনাংক	Melting point—গলনাংক
Inorganic—অজৈব	Metal—ধাতু
Inactivity—নিষ্ক্ৰিয়তা	" , noble—বৰ-ধাতু
Incandescence—ভাষৰতা	" , base—অবৰ-ধাতু
Incombustible—অদাহ্যতা	Metallurgy—ধাতুবিজ্ঞান
Indicator—সূচক	Metalloid—ধাতুকল্প
Indigo—নীল	Mineral—খনিজ যণিক
Ingredient—উপাদান	Mineralogy—যণিকবিজ্ঞান
Inert, inactive—নিষ্ক্ৰিয়	Minium—মেটেসিন্দূৰ, সীসসিন্দূৰ
Inflamable—দাহ	Mixture—মিশ্ৰণ
Insoluble—অদ্রাৱ্য	Moist—আৰ্দ্ৰ
Iron—লোহা	Molecule—অণু
" , ore—লোহ আকৰিক	Molecular—আণৱিক
" , soft—কাঁচা লোহা	" formula—আণৱিক সংকেত
" , wrought—পেটা লোহা	Monobasic—এককাৰীয়
" , cast—ঢালাই লোহা	Monvalent—একযোজী
Isomorphous—সমাকৃতি	Mortar—খল
Kiln—ভাটি	Multivalent—বহুযোজী
Lac—লাকা, গালা	Nascent—জাৰমান
Lactose—দুগ্ধ-গৰ্কৰ	Natural water—প্ৰাকৃত জল
Lamp black—ভূষা কালি	Neutralization—প্ৰশমন
Law—নিয়ম, সূত্ৰ	Neutral—প্ৰশমিত
Limestone—চূনাপাথৰ	Nitre—সোৰা
Liquid—তৰল	Non-metal—অধাতু
Lead—সীসা, সীসক	Non-volatile—অভ্ৰৱ্যায়ী

Normal density—প্রমাণ ঘনত্ব	Resin—রজন
Occlusion—অন্তর্ধৃতি	Retort—বকযন্ত্র
Octahedron—অষ্টভলক	Rock salt—খনিজ লবণ
Opaque—অনচ্ছ	Ruby glass—লোহিত কাচ
Organic—জৈব, অজারক	Ruby—পদ্মরাগ, চুনি
Orpiment—হরিতাল	Rust—রস্নিচা
Paraffin—খনিজ মোম	Sal-ammoniac—নিশাদল
Passive iron—নিষ্ক্রিয় লৌহ	Salt—লবণ
Perfect gas—আদ্য গ্যাস	" , common—খাদ্য লবণ
Periodic law—পৰ্যায় সূত্র	" , compound—যোগ লবণ
Phosphorescence—অহুপ্রভা	Saltpetre—সোরা
Physical change—ভৌত পরিবর্তন	Sapphire—নীলকান্ত
Pigment—রঞ্জক-চূর্ণ	Saturation—সংপৃক্তি
Plastic—নমনীয়	Saturated—সংপূক্ত
Precipitation—অধঃক্ষেপন	Sediment—গাদ, কড়
Pressure—চাপ	Slag—ধাতুমল
Poisonous—স বিষ	Smelting—বিগলন
Polyvalent—বহুযোজী	Soft water—মৃদু জল
Putrefaction—পচন	Solder—ঝাল
Purified—শোধিত	Soluble—দ্রবণীয়, দ্রব্য
Pyrite—স্বাক্ষিক	Solubility—দ্রাব্যতা, দ্রবণীয়তা
Quadrivalent—চতুর্যোজী	Solution—দ্রব, দ্রবণ
Quick lime—কলি চুন	Solute—দ্রবিত পদার্থ
Quick silver—পারদ	Stable—স্থায়ী
Radio-active—তেজস্ক্রিয়	Starch—শ্বেতসার
Rare earth—বিয়ল মৃত্তিকা	Standard solution—প্রমাণ দ্রব
Reaction—বিক্রিয়া	Sublimation—উষ্ণপাতন
Reactive—সক্রিয়	Sugar—শর্করা, চিনি
Reagent—বিকারক	Sulphur—গন্ধক
Realgar—মোমহাল, মনঃবিলা	Supersaturated—অতিপূক্ত
Reducing agent—বিজারক দ্রব্য	Synthesis—সংশ্লেষণ
Reduction—বিজারণ	Synthetic—সাংশ্লেষিক

Symbol—চিহ্ন	Viscous—সান্ন
Temperature—উষ্ণতা	Viscosity—সান্নতা
Tempering—পান দেওয়া	Vitreous—কাচীয়
Test tube—পরীক্ষা-নল	Volatile—উদারী
Theory—তত্ত্ব, বাদ	Vitriol, blue—তুঁতে
Theoretical—তত্ত্বীয়, বাদীয়	" , green—হিরাকস
Tin—বাং, টিন	Volume—আয়তন
Triad, Trivalent—ত্রিযোজী	Water, hard—থর জল
Trituration—বিচূর্ণন	" , soft—মৃদু জল
Tube—নল	Waterproof—জলাভেদ্য
Tubular—নলাকার	Watertight—জলরোধক
Turpentine—তাপিন	Weak solution—কোণ দ্রব
Union—সংযোগ	White arsenic—পেকো
Univalent—একযোজী	White lead—সফেদা, যেতনীস
Unsaturated—অসংপূর্ণ	White heat—যেততাপ
Vapour—বাষ্প	Wood charcoal—কাঠকয়লা
Vinegar—সিরকা	Zinc—জিন্কা
Vermillion—সিন্দূর	Zircon—গোমেদ

গণিত—Mathematics

পাটীগণিত—Arithmetic	জ্যামিতি—Geometry
বীজগণিত—Algebra	ত্রিকোণমিতি—Trigonometry
Absolute—পরম	Alternate—একান্তর
Abscissa—ভূজ	Alternendo—একান্তর ক্রিয়া
Abstract number—শুদ্ধ সংখ্যা	Approximate value—আসন্ন মান
Adjacent angle—সন্নিহিত কোণ	Alternative proof—
Aliquot part—একাংশ	বিকল্প প্রমাণ
Acute angle—সূক্ষ্ম কোণ	Ambiguous—স্বার্থক
Addition—যোগ, সংকলন	Antecedent—পূর্বরাশি
Altitude—উন্নতি	Annuity—বার্ষিক
Alligation—মিশ্রণ	Arc—চাপ

Area—কালি, ক্ষেত্রফল
 Arithmetic series—সমান্তর শ্রেণী
 Arm—ভুজ, বাহু
 At par—সম-হার
 Average—গড়
 Axiom—স্বতঃসিদ্ধ
 Axis—অক্ষ
 Axis of projection—

অভিক্ষেপাক্ষ

Base—ভূমি
 Below par—উনহার
 Binomial—বিপদ
 Bartar—বিনিময়
 Bisector—বিখণ্ডক
 By (\div)—ভাজিত
 Breadth—বিস্তার
 Bill of exchange—ছত্তি
 Brokerage—দালালি
 Cardinal—অঙ্কবাচক
 Capital—মূলধন
 Centre—কেন্দ্র
 Centre of Gravity—ভরকেন্দ্র
 Centroid—ত্রিভুজকেন্দ্র
 Chord—অক্ষ
 Circle—বৃত্ত
 Circular measure—বৃত্তীয় মান
 Circumcentre—পরিকেন্দ্র
 Circumference—পরিধি
 Circumscribed—পরিলিখিত
 Co-axial—সমাক্ষ
 Coefficient—গুণক, সহগ
 Combination—সমবায়

Coincidence—সমাপত্ত
 Collinear—একরেখীয়
 Commercial discount—ব্যাঙ্ক
 Complex—জটিল
 Commission—দস্তরি
 Compound—মিশ্র, যৌগিক
 ”, interest—চক্রবৃদ্ধি
 Complementary angle—
 পূরক কোণ

Componendo—যোগক্রিয়া
 Concrete number—বদ্ধ সংখ্যা
 Constant—ধ্রুবক
 Concentric—এককেন্দ্রীয়
 Concurrent—সমবিন্দু
 Co-ordinates—স্থানাংক
 Cone—শঙ্খ
 Conjugate—অনুবন্ধী
 Convergent—অভিগারী
 Converse—বিপরীত
 Coplanar—একতলীয়
 Corollary—অনুসিদ্ধান্ত
 Cosecant—কোসিক্যান্ট
 Cross section—গ্রহক্ষেদ
 Creditor—উত্তমর্গ
 Cube—ঘন, ঘনফল
 Cube root—ঘন মূল
 Cubic—ঘন, ত্রিঘাত
 Cyclic—বৃত্তস্থ বৃত্তীয়
 Debtor—অধমর্গ
 Decimal—দশমিক
 Deduction—সিদ্ধান্ত
 Denominator—হর

Diagonal—কর্ণ	External—বহিঃস্থ
Diameter—ব্যাস	External Bisector—বহিঃস্থক
Difference—অন্তর	Expansion—বিস্তৃতি
Differential Calculus—	Exponential Theorem—সূচকসূত্র
অন্তরকলন	Expression—রাশি
Digit—অঙ্ক	Face—তল
Dimension—মাত্রা	Factor—উৎপাদক, গুণনীয়ক
Directrix—নিয়ামক	Factorial—গৌণিক
Divergent—অপসারী	Formula—সূত্র
Dividend—ভাজ্য, লভ্যাংশ	Figure—চিত্র
Dividendo—ভাগক্রিয়া	Fraction—ভগ্নাংশ
Division—ভাগ, হরণ	Function—অপেক্ষক
Divisor—ভাজক	Gain—লাভ
Duo-decimal—দ্বাদশিক	Graph—চিত্র, লেখ
Duty—দুত	Graphical—লৈখিক
Eccentricity—উৎকেন্দ্রতা	Geometric series—গুণোত্তর
Ellipse—উপবৃত্ত	শ্রেণী
Elimination—অপনয়ন	Gradient—নতিমাত্রা
Enunciation—নির্বচন	Harmonic Series—সমোত্তর
Equation—সমীকরণ	শ্রেণী
Equated time—সমীকৃত কাল	Height—উচ্চতা
Equivalent—তুল্য সমমূল্য	Hyperbola—পরাবৃত্ত
Equiangular—সদৃশকোণী	Hypotenuse—অতিভুজ
Equidistant—সমদূরবর্তী	Hypothesis—কল্পনা, প্রকল্প
Equilateral—সমবাহ	Highest common factor
Equivalent—তুল্য	(H. C. F)—পরিষ্কৃত সাধারণ
Error—ভুল	গুণনীয়ক (গ, সা, শু)
Even—সুগ, জোড়	Homogeneous—সমবাহ
Evolution—অববাতন	Horizontal—অনুভূম
Escribed—বহির্লিখিত	Included angle—অন্তর্ভুক্ত কোণ
Excentre—বহিঃকেন্দ্র	Inscribed—অন্তর্লিখিত
Exterior angle—বহিঃকোণ	Identity—অভেদ

Imaginary—কল্পিত	Mean—মধ্যক, সমক
Improper fraction—অগ্রকৃত ভগ্নাংশ	Minus—বিযুক্ত
Incentre—অন্তঃকেন্দ্র	Minute—কলা, মিনিট
Incommensurable—অমের	Minimum—অল্পতম, লঘিষ্ঠ
Index—সূচক	Mixed (fraction)—মিশ্র
Infinite, Infinity—অসীম, অনন্ত	Multiple—গুণিতক
Integer—পূর্ণসংখ্যা	Multiplicand—গুণ্য, গুণনীয়
Integral calculus—সমাকলন	Multiplication—গুণন, প্রগ
Into (×)—গুণিত	Multiplier—গুণক
Internal—অন্তস্থ	Negative—ঋণাত্মক
Intersection—প্রতিচ্ছেদ, ছেদ	Number—সংখ্যা
Irregular—বিষম	Numerator—লব
Isosceles—সমদ্বিবাহু	Normal section—লম্বচ্ছেদ
Inverse ratio—ব্যস্ত অহুপাত	Odd—অযুগ্ম, বিষম
Inversion—বিবর্তন	Oblique section—বক্রচ্ছেদ
Involution—উদ্ঘাতন	Obtuse angle—স্থূল কোণ
Latus rectum—নাভিলম্ব	Octahedron—অষ্টভলক
Length—দৈর্ঘ্য	Opposite angle—বিপরীত কোণ
Line—রেখা	Order—ক্রম
Linear—রৈখিক	Ordinate—কোটি
Liability—দেনা	Ordinal—প্রগণবাচক
Locus—সঞ্চার-পথ	Origin—মূলবিন্দু
Longitudinal section—দীর্ঘচ্ছেদ	Orthocentre—লম্ববিন্দু
Lowest common multiple (L. C.M.)—লঘিষ্ঠ সাধারণ গুণিতক (ল, সা, গু)	Orthogonal—সমকোণিক
Magnitude—মান, পরিমাণ	Parabola—অধিবৃত্ত
Major axis—পর্যাক	Parallel—সমানান্তরাল
Major arc—অধিচাপ	Parallelogram—সামান্তরিক
Minor axis—উপাক	Pedal triangle—পাদ ত্রিভুজ
Maximum—চরম, বৃহত্তম, পরিষ্ঠ	Pentagon—পঞ্চভুজ
	Perimeter—পরিমীমা
	Perpendicular—লম্ব
	Per cent—শতকরা

Percentage—শতকরা হার
 Permutation—বিন্যাস
 Plane—সমতল
 Plus—যুক্ত
 Point—বিন্দু
 Pole—মেরু
 Polygon—বহুভুজ
 Polyhedron—বহুতলক
 Postulate—স্বীকাৰ
 Positive—ধনাত্মক
 Power—ঘাত
 Practice—চলিত নিয়ম
 Present worth—বর্তমান মূল্য
 Prime—মৌলিক
 Problem—সম্পাদ্য
 Projection—অভিক্ষেপ
 Product—গুণফল
 Progression—প্রগতি
 Promissory note—কোম্পানীর
 কাগজ
 Proportion—অনুপাত
 Proportional—আনুপাতিক
 Proposition—প্রতিজ্ঞা
 Quadratic—দ্বিঘাত
 Quantity—রাশি
 Quadriilateral—চতুর্ভুজ
 Quotient—ভাগফল
 Radian—রেডিয়ান
 Radius—ব্যাসার্ধ
 Rate—হার, দর
 Ratio—অনুপাত
 Rational—মূলদ

Reciprocal—বিপরীত
 Rectangle—আয়ত ক্ষেত্র
 Rectilinear—সরাসরী
 Recurring—আবৃত্ত
 Reduction—লঘুকরণ
 Reflex angle—প্রবৃত্ত কোণ
 Regular—স্বয়ম
 Remainder—অবশিষ্ট, বাকী
 Rhombus—বহুদ
 Root—মূল
 Right angle—সমকোণ
 Rule of three—ত্রেয়াশিক
 নিয়ম
 Side—বাহু, ভুজ, পক্ষ
 Sign—চিহ্ন
 Simplification—সরলীকরণ
 Scalene—বিষমভুজ
 Secant—ছেদক
 Second—বিকল, সেকেন্ড
 Section—ছেদ
 Sector—বৃত্তকলা
 Segment—বৃত্তাংশ
 Semicircle—অর্ধবৃত্ত
 Series—শ্রেণী
 Share—অংশ
 Significant—সার্থক
 Size—আয়তন
 Simultaneous equation—
 সহ-সমীকরণ
 Solution—সমাধান
 Square—বর্গ, বর্গক্ষেত্র
 Square root—বর্গমূল

Solid—ঘন, ঘনবস্তু	Thickness—বেধ
Space—স্থান, দেশ	Transversal—ভেদক
Spiral—সর্পিলা	Transverse—তির্ধক,
Stock—ষ্টক, মজুত মাল	Trapezium—ট্রাপিজিয়াম
Straight—সরল, ঋজু	Triagle—ত্রিভুজ, ত্রিকোণ
„ angle—সরল কোণ	Trigonometrical ratio—
Subtended angle—সম্মুখ কোণ	কোণানুপাত
Subtraction—বিয়োগ, ব্যবকলন	Trisection—ত্রিখণ্ডন
Sum—যোগফল, সমষ্টি	True Discount—আসল বাটা
Superposition—উপরিপাত	Unit—একক
Surd—করণী	Uniform—সম
Supplementary angle—	Unitary method—ঐকিক নিয়ম
সম্পূরক কোণ	Value—মূল্য, মান
Surface—ভল, পৃষ্ঠ	Variable—চল, পরিবর্তনশীল
Symmetry—প্রতিসাম্য	Variation—ভেদ
Symmetry, axis of—	Vertex—শীর্ষ
প্রতিসাম্য অক্ষ	Vertical angle—শিরঃকোণ
Tangent—স্পর্শক	Vertically opposite—বিপ্রতীপ
Tetrahedron—চতুস্তলক	Volume—ঘনফল, ঘনমান, আয়তন
Term—রাশি, পদ	Vulgar (fraction)—সামান্ত
Theorem—উপপাত্ত	Zero—শূন্য

জ্যোতির্বিদ্যা—Astronomy

Aberration—অপেরণ	Aquila—আকুইলা
Alpheratiz—উত্তর ভাদ্রপদ	Ascending node—
Altitude—উন্নতি	উদ্ভিন্দু, উচ্চপাত
Annual morion—বার্ষিক গতি	Aquarius—হুম্বরাশি
Antares—জ্যেষ্ঠা	Asteriods—গ্রহাণুপুঞ্জ
Apparent—আপাত	Auriga—প্রজাপতি মণ্ডল
Aphelion—অপসূর	Autumnal equinox—জলবিবৃৎ
Apogee—অপভূ	Axis—অক্ষ

Azimuth—দিগংশ
Bellatrix—কার্তিকেয়
Binary star—যুগ্ম তারা

Cancer—কর্কট

Canopus—অগস্ত্য

Celestial equator. equinoctial

—খ-বিশুবরেখা, খ-বিশুববৃত্ত

Celestial latitude—ক্রান্তিলম্ব,
বিক্রেপ

" longitude—ক্রান্ত্যাংশ,
ভূক্রাংশ

" sphere—স্ফেরোল

Chromosphere—বর্ণমণ্ডল

Collimation—অক্ষীকরণ

Comet—ধূমকেতু

Constellation—নক্ষত্র, তারামণ্ডল

Corona—ছটামণ্ডল

Culmination.—মধ্যগমন

Cycle—চক্র

Declination—বিশুবলম্ব

Denebola—উত্তরফাল্গুনী

Descending node—অববিন্দু,
নিম্নপাত

Deviation—চ্যুতি

Diurnal—আহ্নিক, দৈনিক

Ebb tide—ভাঁটা

Eclipse—গ্রহণ

" , annular—বলয়গ্রাস

" , partial—খণ্ডগ্রাস

" , total—পূর্ণগ্রাস

Ecliptic—ক্রান্তিবৃত্ত

Equator—নিরক্ষরেখা, ভূ-বিশুবৃত্ত

Equatorial—নিরক্ষীয়

Equinox (time)—বিশুব

Flow tide—জোয়ার

Focus—নাভি

Full moon—পূর্ণিমা

Galaxy—ছায়াপথ

Great bear—সপ্তর্ষি মণ্ডল

Great circle—গুরু বৃত্ত

Geocentric—ভূকেন্দ্রীয়

Gemenii—মিথুনরাশি

Heliocentric—সূর্যকেন্দ্রীয়

Horizon (circle)—দিগন্ত

" (plane)—ক্ষিতিভূ

Horizontal—অনুভূম

Inferior planet—অন্তগ্রহ

Interstellar space—তাস্ত্রঃপ্রদেশ

Jupiter—বৃহস্পতি

Leap-year—অধিবর্ষ

Libra—ভুলারাশি

Local time—স্থানীয় সময়

Lunar—চান্দ্র

Lunation—চান্দ্রমাস

Mars—মঙ্গল

Markab—পূর্বতাত্রপদ

Mean time—মধ্যকাল

Mercury—বুধ

Meridian—মধ্যরেখা

" plane—মধ্যতল

Meteor—উকা

Meteorite—উকাপিণ্ড

Milky way—ছায়াপথ

Moon—চন্দ্র

Nadir—নুবিন্দু	Season—ঋতু
Neap-tide—লঘুফীতি, মরা কটাল	Siderial time—নাক্ষত্রকাল
Nebula—নৌহারিক	Sirius—সূর্যক
Neptune—নেপচুন	Solstice—আয়নান্ত
New moon—অমাবস্তা	Spica—চিত্রা
Node—পাত	Spring-tide—গুরুফীতি,
Nutation—অক্ষবিচলন	তেজ কটাল
Observatory—মানমন্দির	Star—নক্ষত্র, তারকা
Orbit—কক্ষ	Summer Solstice—কর্কট ক্রান্তি
Orion—কালপুরুষ	Sun—সূর্য
Parallax—লম্বন	Sun-spot—সৌর কলঙ্ক
Penumbra—উপছায়া	Sun-dial—সূর্যঘড়ি
Perigee—অল্পতু	Superior planet—বহিঃগ্রহ
Perihelion—অহ্নসূর	Synodic period—যুতিকাল
Phase—কলা	Tide—ঝোয়ার-ভাটা, জলফীতি
Photosphere—আলোক মণ্ডল	Temperate zone—নাতিশীতোষ্ণ-
Planet—গ্রহ	মণ্ডল
Pleiades—কৃত্তিকা	Torrid zone—উষ্ণমণ্ডল
Polar axis—ঋবাক্ষ	Transit circle—মধ্যবৃত্ত
" distance—লম্বাংশ	Tropic of cancer—উত্তরায়ন বৃত্ত
Pole—মেরু	Twilight—সন্ধ্যালোক
Pole star—ঋবতারা	Umbra—প্রচ্ছায়া
Pollux—পুনর্বসু	Ursa major—সপ্তর্ষিমণ্ডল
Precession—অয়নচলন	Ursa minor—শিশুমার
" vertical—পূর্বাণয়বৃত্ত	Vega—অভিজিৎ
Progression—অগ্রগতি	Venus—শুক্র
Regression—পশ্চাদ্গতি	Vernal equinox—মহাবিশুব
Right ascension—বিষুবংশ	Vertical—উল্লম্ব, উর্ধ্বাধঃ
Sagittarius—ধনুর্বাণি	Vertical circle—লম্ববৃত্ত
Satellite—উপগ্রহ	Virgo—কন্য়ারাণি
Saturn—শনি	Winter solstice—মকরক্রান্তি
Scorpion—বৃশ্চিকরাণি	Zenith—ঋ-মধ্য, নুবিন্দু
	Zenith distance—নতাংশ

শারীরবৃত্ত—Physiology, স্বাস্থ্যবিজ্ঞান—Hygiene

Abdomen—উদর	Bronchus—ক্ৰোমশাখা
Adam's apple—কণ্ঠমণি	Capillaries—জালক
Adenoids—গলরস-গ্রন্থি	Cardiac end—আগম দ্বার
Alimentary canal—পোষ্টিক নালী	Carpal " —কব্জুচাঁহি
Anæmia—রক্তহীনতা	Cartilage—তরুণাঙ্গি
Anatomy—শারীরস্থান	Cerebellum—লঘুমস্তিষ্ক
Antiseptic—বীজবারক	Cerebrum—গুরুমস্তিষ্ক
Antitoxin—প্রতিবিষ	Chest—বক্ষ
Anus—পায়ু	Choroid coat—কৃষ্ণমণ্ডল
Auorta—মহাধমনী	Chyme—পাকমণ্ড
Appetite—ক্ষুধা	Circulation of blood—রক্ত
" , loss of—ক্ষুধাহানি	সংবহন
Artery—ধমনী	Clotting of " —রক্ত তঞ্চন
Artificial—কৃত্রিম	Clavicle—কণ্ঠাঙ্গি
" feeding—কৃত্রিম পান	Coccyx—অস্থিত্রিকোণি
" respiration—কৃত্রিম শ্বসন	Collar bone—অক্ষকোণি
Aseptic—নির্বীজ	Colon—মলশয়
Assimilation—আত্মীকরণ	Conjunctiva—নেত্রবস্ত্রকলা
Auricle—অলিন্দ	Cornea—অচ্ছাদপটল
Balanced diet—স্বয়ম খাদ্য	Corpuscles, blood—রক্ত কণিকা
Bile—পিত্ত	" , red—লোহিত কণিকা
Bladder—বন্তি	" , white—শ্বেত কণিকা
Blood—রক্ত	Cranium—কবোটিকা
Blood pressure—রক্তচাপ	Cuticle—কৃত্তিক
" vessel—রক্তবাহ	Dermis—অস্ত্রবৃক্ষ
Bone—অস্থি, হাড়	Diaphragm—মধ্যচ্ছদা
Bowel—অন্ত্র	Digestion—পরিপাক, হজম
Breast bone—উরঃকলক	Discharge—স্রাব
Brain—মস্তিষ্ক	Disease—রোগ, ব্যাধি
Breathing—শ্বসন, শ্বাসকার্য	" , contagious—সংক্রামক
	বা ছোঁয়াতে রোগ

Disease, infectious—সংক্রামী
রোগ

" , water-borne—জলবাহিত
রোগ

Disinfectant—বীজঘ্ন

Disinfection—নিবীজন

Ducts, thoracic—মুখ্য রসকূলা

Duodenum—গ্রহণী

Epidermis—উপচর্ম

Epiglottis—অধিজিহ্বা

Eyeball—চক্ষু-গোলক

Enzyme—এঞ্জাইম

Fainting—মূর্ছা

Femur—উর্বাশ্ব

Ferment—কিষ, খমির

Fibula—অঙ্গুলজ্যাহ্নি

Foramen magnum—মহাবিবর

Fundus—আমাশয় স্বচ্ছ

Gall bladder—পিত্তাশয়

Ganglion—নার্তগ্রন্থি

Gastric juice—পাচক রস

Germ—বীজ, রোগবীজ

Gland—গ্রন্থি

Gullet—গ্রাসনালী

Gum—গাড়ি

Hard pallet—তালু

Heart—হৃৎপিণ্ড

" beat—হৃৎস্পন্দন

Hip bone—নিতম্বগ্রন্থি

Humerus—প্রগণ্ডগ্রন্থি

Immune—অনাক্রম্য

Innominate bone—জঘনাশ্বি,

কপাল

Inspiration—প্রশ্বাস

Instep—পদপৃষ্ঠ

Intestine—অন্ত্র

" , large—বৃহদন্ত্র

" , small—ক্ষুদ্রান্ত্র

Iris—কর্নীনিকা

Joint—সন্ধি

Kidney—বৃক

Knee—জাহ্নু

Knee-cap—জাহ্নুকাপালিক

Larynx—শ্বরযন্ত্র

Ligament—সন্ধিবন্ধনী

Liver—যকৃত

Loin—কটি

Longsightedness—দূরবন্ধ দৃষ্টি

Lungs—ফুসফুস

Lymph—লসিকা

Lymphatic vessel—লসিকানালী

Membrane—ঝিল্লী

Metacarpals—করভাশ্বি

Metamarsal—পদতলাশ্বি

Microbe—জীবাণু

Mucus—স্লেয়া

" , membrane—স্লেয়িক ঝিল্লী

Muscle—পেশী

" , voluntary—ঐচ্ছিক পেশী

" , involuntary—অঐচ্ছিক "

Nasal passage—নাসাপথ

Neck—গ্রীবা

Nerve—নার্ত

" , afferent—অন্তর্মুখ নার্ত

" , efferent—বহির্মুখ "

Nerve, motor—চেষ্ট্রিয় নার্ভ
Nerve, sensory—সংবেদ
Nose cavity—নাসাবিবর
Nostril—নাসারন্ধ্র
Nourishment, nutrition—পুষ্টি
Oesophagus - গ্রাসনালী
Organ—যন্ত্র

„, digestive—পাচন যন্ত্র

„, excretory—বেরচন যন্ত্র

„, respiratory—শ্বাসযন্ত্র

Ovary—অণ্ডাশয়, গর্ভাশয়

Pancreas—অগ্ন্যাশয়

Parasite—পরজীবী

Pelvis—শ্রোণীচক্র

Pericardium—হৃদয়া কলা

Peristalsis—ক্রমসংকোচ

Perspiration—ঘর্ম

Phalanges—অঙ্গুলিনলক

Pharynx—গলবিল

Plasma—রক্তরস

Pleura—ফুস্ফুসধরা কলা

Poison—বিষ

Poisonous—সবিষ

Poisoned—বিষিত

Poisoning—বিষণ

Prevention—বারণ, প্রতিরোধ

Pulmonary—ফুস্ফুসীয়

Pulse—নাড়ী

Pupil—তারারন্ধ্র

Pus—পুজ

Putrefaction—পচন, শটন

Pyloric end—নিগমধার

(আমাসয়ের)

Quarantine—সঙ্গরোধ

Radius—বহিঃপ্রকোষ্ঠাহি

Rectum—মলধার

Reflex action—প্রতিক্রিয়া ক্রিয়া

Respiration—শ্বসন

Retina—অক্ষিপট

Rib—পাঁজরা, পর্ভকা

Rigor mortis—মরণ-সংকোচ

Sacrum—ত্রিকাহি

Saliva—লালা

Salivary gland—লালাগ্রন্থি

Sanitation—স্বাস্থ্যবিধান

Scapula—অঙ্গসফলক

Sclerotic coat—শ্বেতমণ্ডল

Secretion—ক্ষরণ

Sense-organ—ইন্দ্রিয়স্থান

Sensory centre—সংজ্ঞাকেন্দ্র

Sepsis—বীজদূষণ

Septic tank—মলশোধনী

Serum—রক্তমজ্জা, রক্তরস

Shank—জঙ্ঘা

Shortsightedness—অদূরবক দৃষ্টি

Shoulder-blade—অঙ্গসফলক

Skin—চর্ম

Skull—করোটি

Socket—কোটর

Spinal chord—স্নায়ুকাণ্ড

Spinal column—যেকণ্ড

Spleen—স্রীহা

Spore—বীজগুটি

Sterilization—নির্বীজন

Sterilised—নির্বীজিত

Sternum—উরঃফলক	Tympanum—কর্ণপটহ
Stomach—পাকস্থলী	Ulna—অন্তঃপ্রকোষ্ঠাহি
Sweat-gland—স্বেদগ্রন্থি	Ureter—গবিনী
System—তন্ত্র	Urethra—মূত্রনালী
„ , alimentary—পোষ্টিক তন্ত্র	Uvula—আল্‌জিব
„ , circulatory রক্তসংবহন „	Vein—শিরা
„ , digestive—পাচন „	Vena cava—মহাশিরা
„ , respiratory—শ্বসন „	„ „ , inferior—অধরা „
„ , sensory—সংজ্ঞা „	„ „ , superior—উত্তরা „
Tarsal—চরণ-সন্ধ্যাঙ্ঘ্রি	Ventilated—বাতায়িত
Tendon—কণ্ডর	Ventilation—বায়ুচলন
Thigh—উর্বাঙ্ঘ্রি, উরু	Ventricle—নিলয়
Throat—কণ্ঠ	Vertebra—কশেক্রকা
Tibia—জজ্বাহি	Vertebral column—মেরুদণ্ড
Tissue—কলা তত্ত্ব	Villus—ক্ষুদ্রাঙ্গের শোষকবস্তু
„ , epithelial—আচ্ছাদক	Viscera—আন্তর বহু
	Vitamin—খাদ্য-প্রাণ
Tooth—দন্ত, দাঁত	Voice-box—স্বর-কক্ষ
„ , bicuspid—দ্বিশীর্ষ দন্ত	Windpipe—শ্বাসনালী,
„ , canine—ছেদক দন্ত	ক্রোমনালিকা
„ , incisor—কুস্তক দন্ত	Waste—বর্জ্য, জঞ্জাল
„ , molar—পেষক দন্ত	Waste product—বর্জ্য পদার্থ
Trachea—ক্রোমনালিকা, শ্বাসনালী	Worm—কৃমি
Trunk—মধ্যশরীর, ধড়	Wound—ক্ষত
	Wrist—মনিবন্ধ, কব্‌জি

Biology--জীববিদ্যা।

Zoology—প্রাণিবিদ্যা

Botany—উদ্ভিদবিদ্যা

Abiogenesis—অজীবজনি
 Abortive—লুপ্ত
 Acotyledon—অবীজপত্রী
 Acquatic—জলজ, জলচর
 Acquired character—লব্ধ গুণ
 Acuminate—দীর্ঘশীষ
 Adaptation—অভিযোজন,
 প্রতিযোজন

Adventitious—আবস্থানিক
Aerial root—অবরোহ
Aerobic—বায়ুজীবী
Aggregate fruit—গুচ্ছফল
Air-bladder—পটুকা, বায়ুস্থলী
Albuminous—বহিঃসার (বীজ)
Algæ—শৈওলা
Alytes—খাত্তী ব্যাঙ
Amphibious—উভচর
Anabolism—উপচিতি
Anærobic—অবায়ুজীবী
Angiosperm—গুপ্তবীজী
Animalcule—কীটাত্ম
Analogous—সমবৃত্তি
Ancestral—কোলিক
Annual—বর্ষজীবী
Anther—পরাগধানী
Antenna—জঙ্ক
Anterior—অগ্র, পূর্ব
Ape—বনযাত্ৰ

Appendage—উপাঙ্গ
 Apey—আঁগা
 Arthropod—সন্ধিপদ
 Articulated—গ্রথিত, গ্রন্থি
 Asexual—অযৌন
 Assimilation—আঁতীকরণ
 Biogenesis—জীবজনি
 Biologist—জীববিৎ
 Bisexual—উভলিঙ্গ
 Bark—বর্কল
 Blade—ফলক
 Bract—মঞ্জরীপত্র
 Branching—শাখা বিভাজন
 Bat—চামড়িকা, বাতুর
 Beak, bill—চঞ্চু
 Biped—দ্বিপদ
 Bladder—স্থলী
 Boa—অজগর
 Breeding—প্রজনন
 Buccal cavity—মুখগহ্বর
 Bud—কোরক, মুকুল
 Budding—কোরকোদগম
 Bufo—কুনো ব্যাড
 Burrow—গর্ত, বিবর
 Burrowng—গর্তকারী, গর্তবাসী
 Butterfly—প্রজাপতি
 Bulb—কন্দ
 Cell—কোষ

Cell wall—কোষ প্রাচীর	Culm—তৃণকাণ্ড
Cephalopod—শীর্ষপদ	Curved venation—ধনুঃশিরা
Calyx—বৃত্তি	Cyme—স্বৰক
Carpel—গর্ভপত্র, গর্ভকেশর	Daughter cell—অপত্যকোষ
Canine—খান	Deciduous (leaf)—পাতী
Carapace—বর্ষ	„ (tree)—পর্ণমোচী
Carnivorous—মাংসাশী	Dentate—দন্তর
Caterpillar—শূক, শূঁয়াপোকা	Defensive—রক্ষাকর
Climber—রোহিণী	Degeneration—আপজাত্য
Cordate—তাদ্বলাকার	Dermis—অধিস্তক
Corolla—দল	Descent—উদ্ভব
Corona—মুকুট	Diandrous—দ্বিকেশর
Centipede—শতপ। বিছা বৃশ্চিক	Differentiation—বিভেদ
Cotyledon—বীজপত্র	Distribution—বিস্তারণ, সংস্থান
Character—লক্ষণ	Diclinous, unisexual—একলিঙ্গ
Chactopod—শূকপদ	Dicotyledon—দ্বিবীজপত্রী
Cocoon—গুটি	Digitate—অঙ্গুলাকার
Cold-blooded—অহৃৎশোণিত	Dioecious—ভিন্নবাসী
Colouration—বর্ণগ্রহ	Dominate—প্রকট
Compound eye—পুঞ্জাক্ষি	Dormant, latent—অব্যক্ত, লীন
Crayfish—চিংড়ি	Dorsal—পৃষ্ঠা, পৃষ্ঠ
Creeper—ব্রতভী	Drone—পুং-মধুপ
Crenate—সভঙ্গ	Earthworm—কঁচো
Cricket—কিঁকিঁ, কিল্লী	Ecology—বাস্তুব্যবস্থা
Crustacean—কবচী	Egg—ডিম্ব, অণু
Cruciform—ক্রসাকার	Embryo—ভ্রূণ
Cryptogam—অপুষ্পক উদ্ভিদ	Embryology—ভ্রূণবিজ্ঞা
Class—শ্রেণী	Endocarp—ফলের অন্তঃক
Classification—শ্রেণী বিভাগ	Endogenous—অন্তর্জনিয়
Colony—সংঘ	Endoskeleton—অন্তঃকঙ্কাল
Contractile—সংকোচী	Endosperm—শস্ত্র, অন্তঃবিজী
Culture—কৃষ্টি	Entomology—পতঙ্গবিজ্ঞা

Environment—প্রতিবেশ	Generation—জননী
Epicarp—বহিঃফলত্বক	Genetics—প্রজননবিজ্ঞান
Ephemeral—ক্ষণস্থায়ী	Genus—গণ
Epicalyx—উপবৃতি	Germ cell—জনন-কোষ
Epiplate—বৃক্ষকরা	Gill—ফুলকো
Evergreen—চিরহরিৎ	Gill flap—কানকো
Evolution—অভিব্যক্তি	Gregarious—যুগচর, যুগচারী
Exalbuminous—অস্তঃসার (বীজ)	Growth—বৃদ্ধি
Exoskeleton—বহিঃকঙ্কাল	Gymnosperm—বাক্তবীজী
Exotic—বিদেশীয়	Gynandrous—যৌষিৎপুংক
Extinct—মুগ্ধ	Habit—আচরণ, বৃত্তি
Eye, compound—পুঞ্জাক্ষি	Habitat—বসতি
Family—গোত্র	Hereditary—বংশগত
Fang—বিষদন্ত	Heredity—বংশগতি
Fauna—প্রাণিকুল	Hermaphrodite—উভয়লিঙ্গ
Feather—পালক	Heliotropism—সূর্য্যবৃত্তি
Feline—বৈড়াল	Hedgehog—কাটাচূড়া
Fertilization—নিষেক, গর্ভাধান	Herbivorous—শাকারী, তৃণভোজী
Fin—পাখানা	Hind limb—পশ্চাৎপদ
Flora—উদ্ভিদকুল	Hibernation—শীতস্তম্ভ
Fœtus—জ্ঞপ	Histology—কলাহান
Forelimb—অগ্রপদ	Homogamous—সমপরিণত
Fossil—জীবাশ্ম	Homologous—সমসংস্থ
Fossilized—অশ্মীভূত, শিলিত	Host—পোষক
Frugivorous—ফলভোজী	Hybrid—সংকর
Fungus—ছত্রাক	Imago—সমজ
Fusiform—মূলকাকার	Inflorescence—পুষ্পবিভাগ
Gamete—জনন কোষ	Insect—পতঙ্গ
Gamopetalous—যুক্তদল	Insectivorous—পতঙ্গভোজী
Gamosepalous—যুক্তবৃতি	Internode—পর্ব
Gastropod—উদয়পদ	Invertebrate—অমেৰুদণ্ডী
Germination—অঙ্কুরোদগম	Irritability—উত্তেজিতা

Katabolism—অপচিতি
 Kernel—অন্তর্বীজ
 Kingdom—সর্গ
 Larva—শূক, লার্ভা
 Labiate—গুঠাকার
 Lanceolate—তল্লাকার
 Latex—তরুক্ষীর
 Leaf—পত্র, পর্ণ
 Leaf bud—পত্রমুকুল
 Legume—শিষ
 Leg, jointed—সন্ধিত-পদ
 Lobster—গলদা চিংড়ি
 Life cycle—জীবন চক্র
 Life history—জীবন বৃত্তান্ত
 Littoral—বেলাবাসী
 Marine—সামুদ্র, সামুদ্রিক
 Mane—কেশর
 Mammal—স্তন্যপায়ী
 Mersupial—অরুগর্ভ
 Mersocarp—কলের মধ্যভক
 Metabolism—বিপাক
 Metabolic—বিপাকীয়
 Metamorphosis—রূপান্তর
 Micropyle—ভিষক রন্ধ
 Millepede—সহস্রপদ, কেয়ে
 Mimicry—অনুকৃতি
 Monoclinous—উভলিঙ্গ
 Monocotyledon—একবীজপত্রী
 Monoecious—সহবাসী
 Mollusc—কষোজ
 Modification—পরিবর্তন
 Morphology—অঙ্গসংস্থান

Moth—নিশাচর প্রজাপতি
 Mould—ছাতা, চিতি
 Moulting—নির্মোচন
 Mutation—পরিব্যক্তি
 Natural selection—প্রাকৃতিক
 " history—জীববৃত্তান্ত
 Naturalist—নিসর্গবেদী, প্রকৃতি-
 বিজ্ঞানী
 Neuter—ক্লীব
 Nectar—মকরন্দ, মধু
 Nucleus—কেন্দ্রীণ
 Node—পর্বসন্ধি
 Omnivorous—সর্বাশী
 Ontogeny—বাস্তিজনি
 Order—বর্গ
 Order, sub—উপবর্গ
 Organism—জীব
 Oviparous—ডিম্বজ
 Ostrich—উটপাখি
 Oyster—ঝিহুক, শুক্তি
 Ovary—ডিম্বাশয়
 Ovate—ডিম্বাকৃতি
 Ovum—ডিম্বক
 Ovule—ডিম্বকোষ
 Palmate venation—করতল শির
 Parental care—জনিত্বত্ব
 Parthenogenesis—অপুংজনি
 Parasite—পরজীবী
 Parent—জনিতা
 Palæontology—প্রত্নজীববিজ্ঞান
 Pedigree—কুলজি

Pelagic—সমুদ্রচর	Reptile—সরীসৃপ
Perenial—বহুবর্ষজীবী	Rhacophorus—গেছে বাগ
Perianth—পুষ্পপুট	Rodent—ভীক্ষুহস্ত
Pericarp—ফলত্বক	Rotund—চক্রাকৃতি
Petal—দল, পাপড়ি	Ruminant—রোমমহক
Petiole—বৃন্ত	Sac—স্থলী
Phylum—পর্ব	Scale—শক, শকল, আঁশ
Phanerogam—সপুষ্পক উদ্ভিদ	Sea cucumber—সমুদ্রশসা
Photosynthesis—সালোকসংশ্লেষ	Seed—বীজ
Pinnate—পক্ষল	Selection—নির্বাচন
Pistil—গর্ভকেশর	Sensitive—স্ববেদী
Pith—মজ্জা	Sepal—বৃত্তাংশ
Placenta—অমরা, ফল	Serrate—ক্রক
Plumule—ভাবী কাণ্ড	Shark—চাঙ্গর
Pollen—পরাগ	Shell—খোলক
Pollination—পরাগসংযোগ	Shrew—ছুঁচা
Polycotyledon—বহুবীজপত্রী	Shrub—গুল্ম
Polygamous—বিমিশ্র	Species—প্রজাতি
Porcupine—শজারু, শরিক	Spine—খলা, কণ্টক
Prawn—বাগদা চিংড়ি	Spore—স্পোর
Prehensile—গ্রাহী	Stamen—পুংকেশর
Proboscis—ভুণ্ড, ভুঁড়	Stem—কাণ্ড
Pseudopodium—কণপদ	Sterile—বন্ধ্য
Quadruped—চতুষ্পদ	Stigma—নিবেকবন্ধ
Radicle—ভাবীমূল	Stimulus—উদ্বীপক
Race—জাতি	Stigma—গর্ভমুণ্ড
Reticulate venation—জালশিরা	Sting—হল, অল
Root—মূল	Stoma—বন্ধুপথ (উদ্ভিদ-পথে)
„ fibrous—গুচ্ছ মূল	Style—গর্ভনণ্ড
Reproduction—জনন	Slough—খোঁস, নিখোঁক
Response—সাদা, প্রতিক্রিয়া	Snail—শামুক, শঙ্ক
Reversion—পূর্বাবস্থা	Snout—ভুণ্ড

Sucker—চোষক
Survival—উদ্বর্তন
Symbiosis—মিথোজীবিত।
Talons—নখর
Tendrils—আকর্ষ
Thalamus—পুষ্পাধার
Tribe—জাতিরূপ
Transpiration—প্রস্রবন
Testes—স্ত্রীকোষ
Tusk—প্রদণ্ড

Unisexual—একলিঙ্গ
Vertebrate—মেরুদণ্ডী
Viviparous—জরায়ুজ
Variation—প্রকারণ
Variety—প্রকার
Ventral—অঙ্গীয়
Web-footed—জালপদ, লিপ্তপদ
Whale—ভিমি
Worker—কর্মী
Worm—কৃমি

Psychology—মনোবিদ্যা।

Philosophy—দর্শন

Miscellaneous—বিবিধ

Aberration—অপেক্ষণ
Abnormal—অস্বভাবী
Absolute—পরম
Abstinence—উপব্রতি
Abstract—বিমূর্ত, সংক্ষেপ
Abstraction—বিমূর্তন
Abstruse—নিগূঢ়
Accessory—আলঙ্ঘনিক, উপকরণ
Accident—আপতন
Accidental—আপত্যিক
Accommodation—উপযোগজন
Accretion—উপলেন
Adaptation—অভিযোজন
Advocate—অধিবক্তা
Aesthetic—কাস্ত
Aesthetics—কাস্তবিদ্যা
Aetiology—নিদান

Afferent—অন্তর্মুখ
Agnosticism—অজ্ঞাবাদ
Aggregate—সমূহ
Aggrement—ঐক্য
Altercation—বিতণ্ডা
Alternative—বিকল্প, অমুহুর্ত
Altruism—পরার্থিতা, পরার্থবাদ
Ambiguous—দ্ব্যর্থক
Ambivalence—উভবলতা
Ambivalent—উভবল
Amnesia—অস্মার
Ampullar sensation—দিগ্বেদন
Anaesthesia—অবেদন
Analogous—সমবৃত্তি
Analogy—উপমা
Analysis—বিশ্লেষণ
Ancestor—উদ্বংশী, পূর্বপুরুষ

Animism—সর্বপ্রাণবাদ	Awkwardness—অপাটব
Anomalous—ব্যতিক্রান্ত	Axiom—বৃত্তান্ত
Anomaly—ব্যতিক্রম	Back ground—পশ্চাদভূমি
Anthropology—নৃতত্ত্ব	Behaviour—ব্যবহার, চেষ্টিত
Anthropomorphism—নরস্বরূপ	Being—সত্ত্বা
Anticipation—অগ্রজ্ঞান, পূর্বজ্ঞান	Bias—পক্ষপাত
Antipathy—বৈষ, বিরোধ	Broadcast—সম্প্রচার
Anxiety—উৎকর্ষ	By-product—উপজাত
Apathy—অনীহা	Capacity—সামর্থ্য
Aphorism—সূত্র	Castration—উপস্থচ্ছেদ
Apotheosis—দেবস্বরূপ	Casual—আপত্তিক, আকস্মিক
Apparent—আপাত	Category—পদার্থ, জাতি
Application—প্রয়োগ	Categorical—নিরপেক্ষ, জাতিগত
Approximate—আসন্ন	Causality—কারণত
Approximation—আসত্তি	Cause—কারণ
Archaeology—প্রত্নবিজ্ঞা	Causal—কারণিক
Archetype—আদিক্রম	Censor—প্রহরী*
Argument—যুক্তি	Certain—নিশ্চিত
Armistice—অবহার	Certainty—নিশ্চয়
Asexual—অযৌন	Certificate—প্রশংসাপত্র, প. সালেপ
Aspiration—উৎকাঙ্ক্ষা	Chance—আকস্মিকত
Assemblage—সম্মেলন	Chaos—সংগ্রহ
Assimilation—অভীকরণ	Clairvoyance—আলোকদৃষ্টি
Association—অনুসঙ্গ	Clearness—বৈশদ্য, বিশদত
Assumption—অঙ্গীকার	Cleptomania—চোর্থোম্যান
Assymetrical—অপ্রতিসম	Climax—পরাকাষ্ঠা
Atavism—পূর্বগাতকৃতি	Code—সংহিতা
Atheism—অনীশ্বরবাদ	Coexistence—সহবাস
Attribute—গুণ, ধর্ম, লক্ষণ	Coextension—সহবাস
Auditory—শ্রাবণ	Cognitive—জ্ঞানীয়
Authentic—প্রামাণিক	Coincidence—সমাপত্তন
Automatic—বৃত্তক্রিয়	Common sense—কারণজ্ঞান

Comparative—ভৌলনিক, তুলনাত্মক	Contour—পরিণাহ
Compassion—অনুকম্পা	Contrary—বিপরীত
Compatible—সংগত, অবিরুদ্ধ	Contrast—বৈসাদৃশ্য
Complementary—পূরক	Controversy—বিবাদ
Complex—জটিল	Convention—প্রচল
Composite—সংযুত	Converse—বিপরীত
Composition—সংযুতি	Coordination—সমন্বয়, স্বয়য়
Comprehension—ধারণা	Correlation—অনুবন্ধ, পারস্পর্য
Compromise—সন্ধি	Correspondence—প্রতিবন্ধ
Concatenation—শৃঙ্খল	Counterpart—প্রতিরূপ
Concept—ধারণা, প্রত্যয়	Crime—অপরাধ, দুষ্ক্রিয়া
Conception—ধারণা	Criminal—দুষ্কিয়
Concomitant—সহভাবী	Criterion—নির্ণায়ক
Concrete—মূর্ত	Crucial—বিনিশ্চয়ক
Concurrence—সমাপাত, সহঘটন	Culture—সংস্কৃতি, কৃষ্টি
Concurrent—সহঘটমান, সহগামী	Cynic—অস্থয়ক
Conditional—সাপেক্ষ	Data—উপাত্ত
Congenital—সহজাত	Day-dream—জাগরস্বপ্ন
Congruity—সংগতি, সামঞ্জস্য	Decadence—অবক্ষয়
Connotation—জাত্যর্থ	Decaying—জরিয়
Conscience—বিবেক	Deduction—অবরোধ, অনুমান
Conscious—সজ্ঞান	Definition—সংজ্ঞার্থ, লক্ষণ
Consciousness—সংবিৎ, চেতনা	Defined—নিরুদ্ধ
Consequence—পরিণাম, অনুক্রম	Degenerate—অপজাত
Consequent—অনুবর্তী	Degeneration—আপজাত্য
Constitution—সংস্থান	Deism—ঈশ্বরবাদ
Contempt—অবমতি, তাক্কিল্য	Delusion—ভ্রান্তি
Context—প্রকরণ	Demensia—চিন্তভ্রংশ
Contiguity—সন্নিধি	Demoralisation—নীতিভ্রংশ
Continuity—অনবচ্ছেদ	Denotation—বাক্যার্থ, বিশেষাভিধান
Continuum—সন্ততি	Depreciation—অপচয়

Design—অভিপ্রায়, উদ্দেশ্য	Ephemeral—ঐকাহিক
Despondency—নিবেঁদ	Equilibrium—সাম্য, স্থিতি
Destiny—নিয়তি	Equivalent—তুল্য
Deviation—চ্যুতি, ব্যত্যয়	Equivocation—বাক্‌ছল
Diagnosis—নিদান	Eternal—শাস্ত, নিত্য, চিরন্তন
Die-hard—দুর্মর	Ethics—নীতিবিদ্য
Dilemma—উভয় সংকট	Ethnology—নৃকুলবিজ্ঞা
Direct—সাক্ষাৎ, অপরোক্ষ	Etiology—নিদানবিজ্ঞা
Discipline—বিনয়, শৃঙ্খলা	Eugenics—সুপ্রজনবিজ্ঞা
Displacement—অতিক্রান্তি	Evolution—অভিব্যাক্ত
Disquisition—নিবন্ধ	Exception—ব্যতিক্রম
Dissociation—বিষঙ্গ	Expectation—প্রত্যাশা
Divine—দ্বিবা	Expediency—উপযুক্তি
Doctrine—মত, বাদ	Extract—নিষ্কস, কাণ্ড
Dualism—দ্বৈতবাদ	Fact—তথ্য, ঘটনা
Duet—যমল গান	Faculty—শক্তি
Effeminacy—স্ত্রীভাব	Fallacy—হেতুভ্রাস
Effeminate—স্ত্রীময়, নারীস্থূলভ	Fanaticism—ধর্মোন্মত্ততা
Efferent—বহির্মুখ	Feeling—অনুভূতি
Efficacy—সাধকতা, নৈপুণ্য	Feigning—ভান
Effort—প্রযত্ন	Fetish—ভক্তিমন্ত্র
Ego—অহম্	Fetishism—বস্তুবত্তি
Egoism, egotism—আত্মবাদ, অস্মিতা	Fine art—ললিতকলা
Elimination—অপনয়	Finite—পরিমেয়, সান্ত
Emaciated—কুশিত	Foreground—পূর্বোক্তিম
Emotion—প্রকোভ	Form—আকার
Empirical—প্রায়োগিক, প্রয়োগজ	Formal—বিধিবৎ
Entity—সত্তা, সত্ত্ব	Formality—শিষ্টাচার
Environment—প্রতিবেশ, পরিগম	Formula—সূত্র
Envy—ইর্ষা, অসুখা	Fortuitious—আকস্মিক
Eolithic—আত্মোপলীয়	Free will—ইচ্ছাব্যতন্ত্র
	Function—বৃত্তি, ধর্ম

Fundamental—মৌলিক, প্রধান	Impulse—আবেগ
General—সামান্য, সাধারণ	Imputation—আরোপ
Generalization—সামান্যীকরণ	Inborn—সহজাত, অন্তর্জাত
Generic—জাতীয়	Incarnation—অবতার
Gregarious—যুথচর, যুথচারী	Incest—অভাচার
Gustatory—রাসন	Incidental—প্রাসঙ্গিক,
Habit—অভ্যাস	Incipient—উপক্রান্ত
Hallucination—মায়ী,	Incompatible—বিরুদ্ধ
অমূলপ্রত্যক	Inconsistent—অসঙ্গত
Hate—বৈষ	Indefinite—অনির্দিষ্ট, অনিশ্চিত
Hedonism—প্লেসুরবাদ	Indicative—সূচক
Hereditary—বংশগত	Indirect—পরোক্ষ
Heridity—বংশগতি	Individual—ব্যক্তি, ব্যক্তিগত,
Heterogeneous—অসমসদ্ব	প্রাতিষিক
Homogenous—সমসদ্ব	Individuality—ব্যক্তিতা
Hypnosis, hypnotism—	Induction—আবোহ, উপগম
সংবেশন	Industry—শিল্প, শ্রমশিল্প
Hypothesis—প্রকল্প	Industrial—শিল্পীয়
Idea—ভাব	Inertia—জাড্য
Ideal—আদর্শ	Inference—অনুমিতি, অনুমান
Idealism—ভাববাদ	Inferiority complex—
Identity—একত্ব, অভেদ	হীনমগতা, হীনতাভাব
Identification—অভেদন	Infinite—অনন্ত, অমেয়
Idiot—অড়ধী	Infinity—অনন্ত্য, অমেয়তা
Illusion—অধ্যাস	Inherence—অধিষ্ঠান
Image—প্রতিরূপ	Inheritance—উত্তরলব্ধি
Imagination—কল্পনা	Inhibition—বাধ
Immanence—ব্যাপিতা	Innate—সহজাত
Immediate—অব্যবহিত	Inner—আন্তর
Immolation—বলি	Insight—পরিজ্ঞান
Impersonal—অব্যক্তিক	Instability—অনবস্থা, অনবস্থ
Implication—সূচনা	Instinct—সহজ প্রবৃত্তি

Instinctive—সাহজিক
Instrumentality—করণতা
Intellect—বুদ্ধি
Interaction—মিথক্রিয়া
Introspection—অন্তর্দর্শন,

অন্তর্দৃষ্টি

Intuition—স্বজ্ঞা
Inversion—বিপণ্য
Irrelevant—অপ্রাসঙ্গিক
Jealousy—ঈর্ষা, অহুয়া
Judgement—বিচার, সিদ্ধান্ত
Kinaesthesia—চেষ্টাবোধন
Law—নিয়ম, বিধি, সূত্র
Lethergy—জড়িয়া
Limit—সীমা, অবসি
Local—স্থানীয়
Logic—যুক্তিবিজ্ঞা
Logical—বৌদ্ধিক
Logos—শব্দব্রহ্ম
Longing—অনুকাক্স
Lust—বিরংসা
Luxury—বিলাস
Magic—জাদু, ইন্দ্রজাল
Major—প্রধান, মুখ্য
Malice—পৈতৃক
Manifest—নিয়ম, বিধি, সূত্র
Masochism—স্বর্ষকাম
Masochist—স্বর্ষকারী
Material—ভৌতিক, জড়, অচিৎ
Material cause—মূল কারণ
Materialism—জড়বাদ, দেহানুবাদ
Maximum—চরম, বৃহত্তম

Mean—মধ্যক, সমক
Meditation—ধ্যান
Memory—স্মৃতি
Mentality—মানসতা
Mental Science—মানসবিজ্ঞান
Measurement—পরিমাপ
Metaphysical—আদিবিজ্ঞক
Metaphysics—আদিবিজ্ঞা
Method—প্রণালী, পদ্ধতি
Migration—অভিপ্রয়াণ
Mind—মন
Minimum—অবম, অল্পতম
Minor—অপ্রধান লব্ধ
Misogynist—স্ত্রীবোদী
Modal—প্রকারাত্মক
Monism—অঐক্যবাদ
Monotony—একাদেশ
Moral—নৈতিক
Morality—নীতি
Morbid—ব্যাধিত
Mystic—অতীন্দ্রিয়
Myth—অতিকথা
Mythology—পুরাণ, ঐতিহ্য
Narcissism—স্বকাম
Negative—নঞর্থক
Neolithic—নবোপলীপ
Normal—স্বভাবী
Notion—প্রত্যয়, মতি
Object—বিবর
Objective—বিবরমুখ
Observation—অবেক্ষণ, পর্যবেক্ষণ
Obsession—আবেশ

Obversion—প্রতিবর্তন
 Occasional—কাদাচিৎক
 Omnipotent—সর্বশক্তিমান
 Omnipresent—সর্বব্যাপী, বিভূ
 Ontology—তত্ত্ববিজ্ঞা
 Origin—উৎপত্তি, প্রভব
 Orthodox—নৈষ্ঠিক
 Outer—বাহ্য
 Outline—পরিলেখ
 Output—উৎপাদ
 Over-population—অতিপ্রজন
 Over-ruled—প্রতিদ্বিষ্ট
 Paleolithic—পুরোপলীয়
 Panorama—পরিদৃশ্য
 Pantheism—সর্বেশ্বরবাদ
 Paradox—কুটাম্বাস, কুট
 Parallelism—সহচার, সহচরবাদ
 Passive—ভোগবৃত্ত, নিষ্ক্রিয়
 Percept—প্রত্যক্ষ, রূপ
 Perfection—পরোৎকম
 Period—কাল, পথায়
 Periodic—পথাবৃত্ত
 Persistence—নিবন্ধতা
 Persistent—নিবন্ধ
 Personality—অশ্রিতা, ব্যক্তিত্ব
 Personification—নরত্বারোপ
 Pessimism—দুঃখবাদ
 Phase—দশা
 Phobia—আতঙ্ক
 Portable—স্বহ
 Positive—সদর্থক
 Positivism—দৃষ্টবাদ, প্রত্যক্ষবাদ

Postulate—স্বীকার্য
 Practical—ব্যবহারিক, কলিত
 Pragmatism—প্রয়োগবাদ
 Pragmatic—প্রায়োগিক
 Precaution—প্রাগবিধান
 Precocity—বালপ্রৈতি,
 অকালপকত।
 Predicate—বিধেয়
 Principle—তত্ত্ব
 Probable—সম্ভাব্য
 Problem—সম্পাদ
 Profile—পার্শ্বচিত্র
 Projection—অভিক্ষেপ
 Prologue—পূর্বরঙ্গ
 Propensity—প্রবণতা
 Propitiation—প্রসাদন
 Proposition—প্রতিজ্ঞা
 Psycho-analysis—মনঃসমীক্ষণ
 Psychology—মনোবিজ্ঞা
 Psychologist—মনোবিৎ
 Punctuality—সময়নিষ্ঠা
 Puritanism—অতিনৈতিকতা
 Rationalism—যুক্তিপদ
 Rationalization—যুক্ত্যভাস
 Reaction—প্রতিক্রিয়া
 Real—বাস্তব, যথার্থ
 Realism—বাস্তবতা, বস্তুবাদতত্ত্ববাদ
 Reason—বুদ্ধি, হেতু
 Receptive—গ্রাহী
 Receptivity—ব্যতিহার
 Recognition—প্রত্যতিজ্ঞা
 Reconciliation—সমঝ

Recreation—বিনোদন	Simultaneous—সুগুপ্ত
Redundancy—অতিরিক্ত	Sociology—সমাজবিদ্যা
Reflex—প্রতিবর্তী	Sodomy—পাঙ্কাম
Relative—আপেক্ষিক, সাপেক্ষ	Somnambulism—স্বপ্নচারিত
Relativity—আপেক্ষিকতা	Space—দেখ
Relaxation—শ্রুতন	Speculation—দুবকল্পনা
Repetition—আবৃত্তি	Spontaneity—স্বতঃস্ফূর্তি
Repression—অবদমন	Smell—জ্ঞাপ
Reproduction—জনন	Standard—প্রমাণ
Resident—আবাসিক	Statistics—পরিসংখ্যান
Resistance—বাহ্যি, প্রতিবন্ধক	Stimulus—উদ্দীপক
Response—প্রতিক্রিয়া, সাড়া	Stupor—স্তম্ভ, বামোহ
Rhythm—ছন্দ	Subconscious—অসুজ্ঞানীয়
Sacrament—সংস্কার	Subject—বিষয়
Sadism—ধর্ষকাম	Subjective—বিষয়মুখ
Sadist—ধর্ষকামী	Sublimation—উদ্গতি
Safe-conduct—অভয়পত্র	Substitution—প্রতিকল্পন
Sanctimonious—ধর্মধ্বজ	Suggestion—অভিভাব, অভিভাবন
Scepticism—সন্দেহবাদ	Superintendent—অধিকারী
School—সম্প্রদায়	Supernatural—অতিপ্রাকৃত
Scientist—বিজ্ঞানী	Suppression—নিরোধ
Self-contempt—স্বাবমানন	Syllogism—গ্রায়, অণুমান বাকা
Self-evident—স্বতঃপ্রমাণ	Symbol—প্রতীক
Self-supporting—স্বয়ন্তর	Symbolism—প্রতীকিতা
Sensation—সংবেদন	Symmetry—প্রতিসাম্য
Sense—জ্ঞানেন্দ্রিয়	Sympathy—সমবেদন
Sense-organ—ইন্দ্রিয়স্তান	Synthesis—সংক্ষেপণ
Sensitive—সুবেদী	Taboo—নিষিদ্ধ, টাবু
Sentiment—রস	Tactile—স্পর্শন
Sex—লিঙ্গ	Taste—বাস
Sexual—যৌন, কামরজ, লৈঙ্গিক	Technique—কৌশল
Sexuality—যৌনতা, কামিতা, কামধর্ম	Teleology—উদ্দেশ্যবাদ

Texture—গ্রন্থন	Undermining—অধঃকরণ
Theism—ঈশ্বরবাদ	Universal—সার্বিক, সর্বগত
Theorem—উপপাত্ত	Utilitarianism—উপবোগবাদ
Theory—সিদ্ধান্ত, বাদ	Utility—উপবোগ
Theoretical—তত্ত্বীয়, বাদীয়	Utopia—রামরাজ্য
Tint—আভা	Will—সংকল্প
Trance—সমাধি	Wish—ইচ্ছা
Transcendental—তুরীয়	Vision—দর্শন, দৃষ্টি, ছায়া
Type—জাতিরূপ	Visionary—কল্পিত, ভৌতিক
Unconscious—নিজ্ঞাত, অজ্ঞাত	

Geology—ভূ-তত্ত্ব

Alluvium—পলি	Fault—স্বয়চূতি, অংস
Alluvial—পাললিক, পলিজ	Felspar—ফেলস্পার
Antipodal—প্রতিপদ	Fissure—ফাটল
Avalanche—হিমালী-নন্দ্রপাত	Fold—ভাঁজ, বলি
Azoic—অজীবীয়	Fold mountain—বলিত পর্বত
Barysphere—গুরুমণ্ডল	Fossil—জীবাশ্ম
Basin—অববাহিকা	Geyser—উষ্ণ প্রস্রবণ
Calcareous—চুনা, চূর্ণকময়	Glacier—হিমবাহ
Conglomerate—সামষ্টিকরণ	Gorge—গিরিখাত
Contour—সমোন্নতি রেখা	Harbour—পোতাশ্রয়
Coral island—প্রবাল দ্বীপ	Hemisphere—গোলার্ধ
Crater—জালামুখ	Horizontal—সমান্তরাল, অলুভূম
Defile—গিরি সংকট	Hydrosphere—বারিমণ্ডল
Deposition—অবক্ষেপ	Iceberg—হিমশৈল
Diatom—দি-অণু	Igneous—আগ্নেয়
Delta—ব-দ্বীপ	Isobar—সমপ্রেশ-রেখা
Earth's crust—ভূ-ত্বক	Isohyet—সমবর্ষণ-রেখা
Estuary—খাড়ি	Isotherm—সমোষ্ণ-রেখা
Erosion—ক্ষয়	Lagoon—উপহ্রদ

Landslip—ভূমিস্থলন, ধস	Ridge—শৈলশিরা
Latitude—অক্ষাংশ	Rock—শিলা
Lithosphere—অগ্ন্যমণ্ডল	Sand stone—বেলেপাথর
Limestone—চূনাপাথর	Sedimentary rock—পাললিক শিলা
Loam—দোআঁশ মাটি	Silt—গদ
Mesozoic—মধ্যজীবীয়	Seismic Belt—প্রকম্পন কটিবন্ধ
Metamorphic—রূপান্তরিত	Seismograph—ভূকম্পন-লেখ
Mica—অভ্র	Slag—ধাতুয়ল
Monsoon—মৌসুমী বায়ু	Sedimentary—পালল
Movement—আন্দোলন	Shale—কর্দমশিলা
Palaeozoic—প্রাজীবীয়	Stratum—স্তর
Petroleum—খনিজ তৈল	Topography—ভূসংস্থান
Plutonic—পাতালিক	Tornado—ঘূর্ণঝড়
Promontory—শৈলান্তরীপ	Volcano—আগ্নেয়গিরি
Quartz—কোয়ার্টজ	Zone—বলয়
Relief—বন্ধুরতা, উচ্চনিচ	

‘বিজ্ঞান-ভারতী’ ১ম সংস্করণ

অভিমত :

—*—

অধ্যাপক সত্যেন্দ্রনাথ বসু :আমাদের ছাত্র ছাত্রীরা নিজেদের ভাষায় বিজ্ঞানের মৌলিক তথ্যাদি এই অভিধান থেকে সহজে আয়ত্ত্ব করতে পারবে..... ।

দেশ :বিজ্ঞান-ভারতী বাংলা ভাষায় প্রথম বিজ্ঞান সম্বন্ধীয় অভিধান । এক বিষয়ে একে পূর্ণাঙ্গ বলা যায়, কেননা উদ্দেশ্য সম্পর্কে একটি বিশিষ্ট এবং স্বতন্ত্র নিয়ম রক্ষা করা হয়েছে । শুধুমাত্র বিজ্ঞান বিষয়ক বা কিছু সচরাচর আমাদের জ্ঞানবার প্রয়োজন হয় বিজ্ঞান-ভারতীতে তা পাওয়া যাবে । এই গ্রন্থ সকল শিক্ষাক্ষেত্রে এবং বিজ্ঞান বিষয়ে উৎসাহীদের হাতে থাকা উচিত..... ।

বসুমতী :গ্রন্থকার শুধু ছাত্রছাত্রী নয়, সাহিত্যিক ও সাংবাদিকদের কাছেও বিশেষ ধন্যবাদ ভাজন । এই শ্রমসাধ্য কাণ্ড্য বিশেষ অধ্যবসায় ও নিষ্ঠার পরিচায়ক..... ।

শনিবারের চিঠি :বাংলা ভাষায় বিজ্ঞান রচনায় ও বিজ্ঞানের গ্রন্থপাঠে বইখানা সকলের সহায় হইবে । এইরূপ একখানা বইয়ের অভাব আমরা দীর্ঘদিন অনুভব করিতেছিলাম..... ।

জ্ঞানন্দ বাজার :বিজ্ঞান সম্পর্কে নাতিশিক্ষিত জন-সাধারণের মনে অধুনা ব্যাপক কৌতূহল দেখা দিচ্ছে । কিন্তু বিদেশী ভাষায় দ্রুতক্রমে মাধ্যমের দরুণ বৈজ্ঞানিক তথ্যাদির সঙ্গে সাধারণের ঘনিষ্ঠ সম্পর্ক স্থাপন সহজসাধ্য নয় । এমনতাবস্থায় বিজ্ঞান-ভারতী অভিধানখানা মস্ত একটি অভাব পূরণ করবে..... ।

দিল্লী বিশ্ববিদ্যালয়ের নরসিংদাস পুরস্কারপ্রাপ্ত গ্রন্থ

